This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

PCT

WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 5: CO7D 239/54, 405/10, 239/52 CO7D 239/36, CO7C 237/16, 251/38 CO7C 251/58, A01N 43/54

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 93/06090

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

1. April 1993 (01.04.93)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP92/02088

A1

(22) Internationales Anmeldedatum:

10. September 1992 (10.09.92)

(30) Prioritätsdaten:

P 41 31 038.1

20. September 1991 (20.09.91) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; Carl-Bosch-Strasse 38, D-6700 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): KLINTZ, Ralf [DE/DE]; Otto-Dill-Strasse 6, D-6701 Dannstadt-Schauernheim (DE). SCHAEFER, Peter [DE/DE]; Paray-le-Monial-Strasse 2, D-6702 Bad Duerkheim (DE). HAMPRECHT, Gerhard [DE/DE]; Rote-Turm-Strasse 28, D-6940 Weinheim (DE). HEISTRACHER, Elisabeth [DE/DE]; Lenbachstrasse 10, D-6700 Ludwigshafen (DE). WOLF, Hans-Josef [DE/DE]; Fichtestrasse 7, D-6701 Maxdorf (DE). WESTPHALEN, Karl-Otto [DE/DE]; Mausbergweg 58, D-6720 Speyer (DE). GERBER, Matthias [DE/DE]; Ritterstrasse 3, D-6704 Mutterstadt (DE). KAR-DORFF, Uwe [DE/DE]; D 3,4, D-6800 Mannheim 1 (DE). WALTER, Helmut [DE/DE]; Gruenstadter Strasse 82,

D-6719 Obrigheim (DE). GROSSMANN, Klaus [DE/DE]; Wilhelm-Busch-Strasse 5, D-6703 Limburgerhof (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELL-SCHAFT; Carl-Bosch-Strasse 38, D-6700 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: BR, CA, HU, JP, KR, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, SE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Mit geänderten Ansprüchen.

(54) Title: SUBSTITUTED 3-PHENYLURACILS AS HERBICIDES

(54) Bezeichnung: SUBSTITUIERTE-3-PHENYLURAZILE ALS HERBIZIDE

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^{3} \\
\mathbb{R}^{5} \\
\mathbb{X}^{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^{2} \\
\mathbb{R}^{1}$$

(57) Abstract

Disclosed are substituted 3-phenyluracils of formula (1) in which X^1 to $X^4 = 0$ or S; $W = optionally substituted -CH = O, -CH = S, -CH = NH, -CH(<math>X^3R^6$)(X^4R^7), (a), (b), (c), (d) or (e); R^6 and $R^7 = C_1$ - C_6 alkyl, C_3 - C_6 alkenyl, C_3 - C_6 alkenyl, optionally substituted C_1 - C_6 alkyl, C_3 - C_6 alkenyl, C_3 - C_6 alkinyl, optionally substituted amino or optionally substituted phenyl; R^1 = halogen, CN, NO_2 , or CF_3 ; R^2 = H or halogen; R^3 = H, C_1 - C_6 alkyl, C_3 - C_6 alkenyl, C_3 - C_6 alkinyl, C_3 - C_8 cycloalkyl, C_3 - C_8 cycloalkylcarbonyl, C_1 - C_6 cyanoalkyl, C_1 - C_6 haloalkyl, C_1 - C_6 -alkoxy- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -alkyl,

(57) Zusammenfassung Substituierte 3-Phenylurazile (I), in der $X^1-X^4=0.5$; W=geg. subst. $-CH=0, -CH=S, -CH=NH, -CH(X^3R^6)(X^4R^7)$, (a), (b), (c), (d) oder (e); R^6 , $R^7=C_1-C_6$ -Alkyl, C_3-C_6 -Alkenyl, C_3-C_6 -Alkinyl, C_1-C_6 -Alkyl, oder zusammen C-Kette; $R^{10}=H$, OH, SH, Ether-, Thioethergruppe, geg. subst., C_1-C_6 -Alkyl, C_3-C_6 -Alkenyl, C_3-C_6 -Alkinyl, C_3-C_6 -Alkinyl, C_3-C_6 -Alkinyl, C_3-C_6 -Alkinyl, C_3-C_6 -Alkinyl, C_3-C_6 -Cycloalkyl, C_3-C_6 -Cycloalkyl, C_3-C_6 -Cycloalkyl, C_3-C_6 -Cycloalkyl, C_3-C_6 -Cycloalkyl, C_3-C_6 -Cycloalkyl, C_3-C_6 -Alkoxycarbonyl, C_1-C_6 -Halogenalkyl, C_1-C_6 -Alkoxy- C_1-C_6 -Alkyl, CHO, C_1-C_6 -Alkyl; R^4 , $R^5=H$, CN, Halogen, geg. subst. C_1-C_6 -Alkyl, C_2-C_6 -Alkinyl, C_3-C_6 -Cycloalkyl, geg. subst. Phenyl; C_3-C_6 -Alkoxy-Cycloalkyl, geg. subst. Phenyl; C_3-C_6 -Alkoxy-Cycloalkyl, C_3-C_6 -Alkyl, C_3-C_6 -Alkyl, C_3-C_6 -Alkoxy-Cycloalkyl, geg. subst. Amino oder C_3-C_6 -Alkyl, C_3-C_6 -Alkylcarb nyl, C_3-C_6 -Alkoxy-Cycloalkyl, geg. subst. Amino oder C_3-C_6 -Alkoxy-Cycloalkoxy; sowie die Salze und Enolether von (I) mit C_3-C_6 -Cycloalkoxy Desiccation/Defoliation von Pflanzen; Inkektizide, Herbizide.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich	FI	Finaland	MR	Mauritanien
AU	Australien	FR	Frankreich	MW	Malawi
BB	Barbados	GA	Gabon	NL.	Niederlande
BE	Belgien	GB	Vereinigtes Königreich	NO	Norwegen
BF	Burkina Faso	GN	Guinea	NZ	Neusculand
BG	Bulgarien	GR	Griechenland	PL	Polen
BJ	Benin	HU	Ungarn	PT	Portugai
BR	Brasilien	ΙE	Irland	RO	Rumänien
CA	Kanada	IT	Italien	RU	Russische Föderation
		JР	Japan	SD	Sudan
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
CC	Kongo	KR	Republik Korea	SK	Slowakischen Republik
CH	Schweiz	LI	l iechtenstein	SN	Senegal
CI	Côte d'Ivoire		Sri Lanka	SU	Saviet Union
CM	Kamerun	LK		TD	Tschad
CS.	Tschechoslowaker	LU	Luxeniburg	TG	Togo
CŽ	Tschechischen Republik	MC	Monaco	UA	Ukraine
DE	Deutschland	MG	Madagaskar		-
DK	Dänemark	ML	Mati	us	Vereinigte Staaten von Amerika
ES	Spanien	MN	Mongolci		

SUBSTITUIERTE-3-PHENYLURAZILE ALS HERBIZIDE

Beschreibung

5 Die vorliegende Erfindung betrifft neue substituierte 3-Phenylurazile der allgemeinen Formel I

in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

10 χ^1 , χ^2 Sauerstoff oder Schwefel;

x3, x4 Sauerstoff oder Schwefel;

20

15

x5 Sauerstoff, Schwefel oder ein Rest -NR14, mit

R14 Wasserstoff, Hydroxyl, $C_1-C_6-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_3-C_7-Cycloalkyl$, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-alkyl$, $C_1-C_6-Alkoxy$, $C_3-C_6-Alkenyloxy$, $C_3-C_6-Alkinyloxy$, $C_5-C_7-Cycloalkoxy$, $C_5-C_7-Cycloalkoxy$, $C_5-C_7-Cycloalkoxy$, $C_3-C_6-Alkenyloxy$, $C_1-C_6-Alkoxy$, $C_3-C_6-Alkoxy$, $C_3-C_6-Alkoxy$, $C_3-C_6-Alkoxy$, $C_3-C_7-Cycloalkyl-C_1-C_6-alkoxy$, $C_3-C_7-Cycloalkyl-C_1-C_6-alkoxy$, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-Alkoxy$, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-Alkylcarbonyloxy$, $C_1-C_6-Alkylcarbonyloxy$, $C_1-C_6-Alkylcarbonyloxy$, $C_1-C_6-Alkylcarbonyloxy$,

C₁-C₆-Alkylcarbamoyloxy, C₁-C₆-Halogenalkylcarbamoyloxy, C1-C6-Alkoxycarbonyl- $C_2-C_6-alkoxy$, $C_1-C_6-alkylthio-C_1-C_6-alkoxy$, $Di-(C_1-C_6-alkyl)-amino-C_1-C_6-alkoxy$, Phenyl, das einen bis drei der folgenden Substituenten tragen 5 kann: Cyano, Nitro, Halogen, C₁-C₆-Alkyl, $C_2-C_6-Alkenyl$, $C_1-C_6-Halogenalkyl$, $C_1-C_6-Alkoxy$ und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl, Phenyl- C_1 - C_6 -alkoxy, Phenyl-C3-C6-alkenyloxy oder Phenyl-C3-C6-alkinyloxy, wobei jeweils eine oder zwei Methylengruppen 10 der Kohlenstoffketten durch -O-, -S- oder -N(C1-C6-Alkyl)- ersetzt sein können und wobei der Phenylring jeweils einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, $C_1-C_6-Alkyl$, $C_2-C_6-Alkenyl$, $C_1-C_6-Halogenalkyl$, 15 C1-C6-Alkoxy und C1-C6-Alkoxycarbonyl, Heterocyclyl, Heterocyclyl-C1-C6-alkoxy, Heterocyclyl-C₃-C₆-alkenyloxy, Heterocyclyl-C₃-C₆-alkinyloxy, wobei jeweils eine oder zwei Methylengruppen der Kohlenstoffketten durch -O-, -S- oder 20 -N(C1-C6-Alkyl)- ersetzt sein können und wobei der Heterocyclylring drei- bis siebengliedrig, gesättigt, ungesättigt oder aromatisch sein kann und ein bis vier Heteroatome ausgewählt aus einer Gruppe von ein oder zwei Sauerstoff- oder 25 Schwefel- und bis zu vier Stickstoffatomen enthalten kann und darüber hinaus ein bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C₁-C₆-Alkyl, C₂-C₆-Alkenyl, C1-C6-Halogenalkyl, C1-C6-Alkoxy oder 30 C1-C6-Alkoxycarbonyl, oder $-N(R^{15})R^{16}$, wobei R15, R16 Wasserstoff, C1-C6-Alkyl, C3-C6-Alkenyl, 35 $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_3-C_6-Cycloalkyl$, $C_1-C_6-Halogen$ alkyl, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-alkyl$, $C_1-C_6-Alkyl$ carbonyl, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl-C₁-C₆-alkyl, C₁-C₆-Alkoxycarbonyl-C₂-C₆-alkenyl, wobei die Alkenylkette 40 zusätzlich ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen und Cyano oder Phenyl, das einen bis

drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogen-alkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Alkoxy und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl, oder

5

R15 und R16 zusammen mit dem gemeinsamen Stickstoffatom einen gesättigten oder ungesättigten 4-7-gliedrigen Heterocyclus, wobei ein Ringglied durch -0-, -S-, -N=, -NH- oder $-N\{C_1-C_6-Alkyl\}$ ersetzt sein kann,

10

20

25

30

bedeuten;

R6, R7 $C_1-C_6-Alkyl$, $C_1-C_6-Halogenalkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-alkyl$ oder

R6 und R7 zusammen eine gesättigte oder ungesättigte, zwei- bis viergliedrige Kohlenstoffkette, die einen Oxosubstituenten tragen kann, wobei ein Glied dieser Kette durch ein den Variablen X3 und X4 nicht benachbartes Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatom ersetzt sein kann, und wobei die Kette ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Amino, Halogen, $C_1-C_6-Alkyl$, $C_2-C_6-Alkenyl$, $C_1-C_6-Alkoxy$, C₂-C₆-Alkenyloxy, C₂-C₆-Alkinyloxy, C₁-C₆-Halogenalkyl, Cyano-C1-C6-alkyl, Hydroxy-C1-C6-alkyl, C1-C6-Alkoxy- $C_1-C_6-alkyl$, $C_3-C_6-alkenyloxy-C_1-C_6-alkyl$, $C_3-C_6-alk-alkyl$ inyloxy-C₁-C₆-alkyl, C₃-C₇-Cycloalkyl, C3-C7-Cycloalkoxy, Carboxy, C1-C6-Alkoxycarbonyl, $C_1-C_6-Alkyl-carbonyloxy-C_1-C_6-alkyl$ und Phenyl das einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, Cyano, Nitro, Amino, C1-C6-Alkyl, C_1-C_6 -Halogenalkyl, C_1-C_6 -Alkoxy und C_1-C_6 -Alkoxycarbonyl und wobei die Kette außerdem durch einen ankondensierten oder spiroverknüpften drei bis siebengliedrigen Ring substituiert sein kann, wobei ein bis zwei Kohlenstoffatome dieses Rings durch Sauerstoff-, Schwefel- und gegebenenfalls C1-C6-Alkylsubstituierte Stickstoffatome ersetzt sein dürfen und dieser Ring ein bis zwei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, C1-C6-Alkyl,

40

35

15

20

25

30

 $C_2-C_6-Alkenyl$, $C_1-C_6-Alkoxy$, $C_1-C_6-Cyanoalkyl$, $C_1-C_6-Halogenalkyl$ und $C_1-C_6-Alkoxycarbonyl$;

R9, R12 Wasserstoff, Cyano, Halogen, $C_1-C_6-Alkyl$, $C_1-C_6-Alkoxy$, Halogen- $C_1-C_6-alkyl$, $C_1-C_6-Alkyl$ carbonyl oder $C_1-C_6-Alkyl$ carbonyl;

wasserstoff, $O-R^{17}$, $S-R^{17}$, $C_1-C_6-Alkyl$, das noch einen oder zwei $C_1-C_6-Alkoxysubstituenten$ tragen kann, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_1-C_6-Halogenalkyl$, $C_3-C_7-C_9$ Cycloalkyl, $C_1-C_6-Alkylthio-C_1-C_6-alkyl$, $C_1-C_6-Alkyl-iminooxy$, $-N(R^{15})R^{16}$ oder Phenyl, welches einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, $C_1-C_6-Alkyl$, $C_2-C_6-Alkenyl$, $C_1-C_6-Alkoxy$ oder $C_1-C_6-Alkoxy$ carbonyl;

R17 Wasserstoff, C_1 - C_6 -Alkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkenyl, Cyano- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkylthio- C_1 - C_6 -alkyl oder C_1 - C_6 -Alkyl-oximino- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkylcarbonyl, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl,

 $C_1-C_6-Alkylcarbonyl$, $C_1-C_6-Alkoxycarbonyl$, $C_1-C_6-Alkylcarbonyl-C_1-C_6-alkyl$, $C_1-C_6-Alkoxy-carbonyl-C_1-C_6-alkyl$, Phenyl oder Phenyl- $C_1-C_6-alkyl$, wobei die Phenylreste jeweils einen bis drei der folgenden Substituenten tragen können: Cyano, Nitro, Halogen, $C_1-C_6-Alkyl$, $C_1-C_6-Halogen-alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_1-C_6-Alkoxy$ und $C_1-C_6-Alk-oxycarbonyl$;

35 R11 Wasserstoff, Cyano, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 -Alkylcarbonyl, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl, -NR¹⁸R¹⁹, wobei R18 und R¹⁹ die Bedeutungen von R¹⁵ und R¹⁶ haben, oder Phenyl, das noch einen bis drei der

folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Alkoxy und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl;

5 R13 Wasserstoff, Cyano, C_1-C_6 -Alkyl oder C_1-C_6 -Alkoxy-carbonyl;

oder R9 und R10 zusammen eine zwei- bis fünfgliedrige Kohlenstoffkette, wobei ein Kohlenstoffatom dieser Kette durch Sauerstoff, Schwefel oder gegebenenfalls C_1 - C_6 -Alkyl substituiertes Stickstoff ersetzt sein kann,

R1 Halogen, Cyano, Nitro oder Trifluormethyl;

15 R2

10

Wasserstoff oder Halogen;

R3

Wasserstoff, Nitro, $C_1-C_6-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_3-C_8-Cycloalkyl$, $C_3-C_8-Cycloalkyl$, $C_3-C_8-Cycloalkyl$, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-Alkyl$, Formyl, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-Alkyl$, Formyl, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-Alkyl$, $C_1-C_6-Alkyl$

25

eine Gruppe $-N(R^{20})R^{21}$, wobei R^{20} und R^{21} für eine der Bedeutungen von R^{15} und R^{16} stehen,

Phenyl oder Phenyl- C_1 - C_6 -alkyl, wobei der Phenylring jeweils 30 einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl;

R4

35 Wasserstoff, Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Alkinyl, C_3 - C_8 -Cycloalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Hydroxyalkyl, Cyano- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Alkylthio, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkylthio- C_1 - C_6 -alkyl oder Phenyl, welches einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl;

20

25

30

Wasserstoff, Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Alkinyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Hydroxyalkyl, Cyano- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 -alkyl, Formyl, C_1 - C_6 -Alkylcarbonyl, C_1 - C_6 -Alkylcarbonyl, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl- C_2 - C_6 -alkenyl, -N(R22)R23, wobei R22 und R23 für eine der Bedeutungen von R15 und R16 stehen, Phenyl, welches einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl, C_2 - C_6 -Alkoxy und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl, oder

R4 und R5 zusammen eine gesättigte oder ungesättigte 3- oder 4-gliedrige Kohlenstoffkette, welche ein bis drei der folgenden Heteroatome enthalten kann: 1 oder 2 Sauerstoffatomen, 1 oder 2 Schwefelatomen und 1 bis 3 Stickstoffatomen, wobei die Kette noch ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Amino, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Alkylthio und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl;

mit der Maßgabe, daß nicht gleichzeitig R4 die Trifluormethylgruppe R5 Wasserstoff sein können, wenn W eine Gruppe -CH=CH-CO-R10 mit R10 C_1 - C_6 -Alkoxy oder C_3 - C_7 -Cycloalkoxy bedeutet, und mit der Maßgabe, daß R4 und R5 nicht gleichzeitig Wasserstoff bedeuten, wenn W für $CH(R^8)$ - $CH(R^9)$ -CO- R^{10} und R^9 nicht für Halogen stehen,

sowie die Salze und Enolether derjenigen Verbindungen I, bei denen \mathbb{R}^3 Wasserstoff bedeutet.

Außerdem betrifft die Erfindung herbizid wirksame 3-Phenylurazile der allgemeinen Formeln Ia und Ib

Ia

Ιb

in denen R^{31} eine $C_1-C_6-Alkylgruppe$, eine $C_3-C_6-Alkenylgruppe$ oder eine $C_3-C_6-Alkinylgruppe$ bedeutet.

Des weiteren betrifft die Erfindung herbizide, pestizide und das Wachstum der Pflanzen regulierende Mittel, welche diese Verbindungen als wirksame Substanzen enthalten.

Aus der US 4,979,982 sind herbizid wirksame 3-Phenylurazile der Formel I' bekannt

10

wobei R^a Wasserstoff oder Halogen, R^b $C_1-C_{1\,2}$ -Alkyl oder Cycloalkyl und R^c $C_1-C_{1\,2}$ -Alkyl oder $C_3-C_{1\,2}$ -Alkenyl bedeuten.

Ferner werden in der EP-A 408 382 u.a. Strukturen der Formel I"

15

20

wobei R^d für Wasserstoff, Alkyl, Hydroxymethyl oder Halogenalkyl, R^e für Halogenalkyl, R^f für Wasserstoff, Alkyl, Halogenalkyl, Hydroxymethyl, Halogen oder Nitro, X^1 für Sauerstoff oder Schwefel, R^g für Wasserstoff, Alkyl, Alkoxy oder Alkoxyalkyl und R^h für Wasserstoff, Alkyl, Cycloalkyl, Halogenalkyl, Phenyl oder Benzyl und R^i für Halogen, Nitro oder Cyano stehen, beschrieben.

Außerdem lehrt die CH 482 402 Unkrautbekämpfungsmittel, die als 25 Wirkstoffe u.a. substituierte Urazile und Thiourazile der Formel I^{III}

10

15

20

25

30

$$\begin{array}{c} R^{k} \\ \downarrow \\ R^{m} \\ \downarrow \\ N \\ Ary \\ 1 \\ \end{array}$$

enthalten, wobei Aryl einen gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Hydroxyl, Alkoxy, Cyano, Alkylthio, Alkyl oder Nitro substituierten Arylrest, R^k Dialkylphosphoryl, Alkyl, Alkenyl, Cyano, Wasserstoff, geg. subst. Alkyl, geg. subst. Carbamyl, geg. subst. Thiocarbamyl, geg. subst. Mercapto oder Acyl, R^l Alkyl, Alkoxy, Wasserstoff, Chlor oder Brom und R^m Alkylthio, Alkoxy, Alkylthioalkyl, Alkenyl, Cyano, Thiocyano, Nitro, Halogen, Wasserstoff oder geg. subst. Alkyl oder R^l und R^m zusammen eine Tri-, Tetra- oder Pentamethylenkette, bedeuten.

Auβerdem sind der WO-A 87/07 602 u.a. Verbindungen der Formel I^ν

$$H \xrightarrow{R^0} X^1 \xrightarrow{R^p} R^q$$

zu entnehmen, wobei R^P und R^Q Alkyl, Alkenyl, Alkinyl oder Halogen und R^S u.a. eine Cyano-, subst. Alkylcarbonyl-, Carbonyl-oder Alkoxycarbonyl-alkylgruppe bedeuten und R^O Wasserstoff, Alkyl, Alkylcarbonyl, Alkenyl und Alkinyl bedeuten.

Andere 3-Arylurazile vom Typ der Verbindungen I sind beispiels-weise den folgenden Druckschriften zu entnehmen: EP-A 195 346, EP-A 260 621, EP-A 438 209, WO 88/10254, WO 89/02891 und WO 89/03825, EP-A 473 551, WO 91/00278, WO 90/15057, EP-A 255 047, EP-A 438 209, EP-A 408 382, EP-A 476 697, EP-A 420 194, US-A 4 981 508, WO 91/07393, US-A 3 981 715, DE-A 37 12 782.

Die Selektivität dieser bekannten Herbizide bezüglich der Schadpflanzen vermag jedoch nur bedingt zu befriedigen, so daβ der Erfindung neue herbizid wirksame Verbindungen als Aufgabe zugrunde lagen, mit denen sich (bei guter Verträglichkeit für die Nutzpflanzen) die Schadpflanzen besser als bisher gezielt bekämpfen lassen.

Demgemäß wurden die eingangs definierten substituierten 3-Phenylurazile I, Ia und Ib gefunden.

Außerdem wurden herbizide Mittel gefunden, die diese Substanzen enthalten und eine gute herbizide Wirkung besitzen. Sie sind verträglich und somit selektiv in breitblättrigen Kulturen sowie in monokotylen Gewächsen, welche nicht zu den Gramineen zählen.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen I, Ia und Ib eignen sich des weiteren als Defoliations- bzw. Desiccationsmittel in z.B. Baumwolle, Kartoffel, Raps, Sonnenblume, Sojabohne oder Ackerbohnen. Einige Verbindungen I sind ferner brauchbar zur Bekämpfung von Schädlingen, insbesondere Insekten.

Die vorstehend für die Substituenten R¹ bis R¹7 genannten Bedeutungen stellen Sammelbegriffe für eine individuelle Aufzählungen der einzelnen Gruppenmitglieder dar. Sämtliche Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Halogenalkyl- und Halogenalkoxyteile können geradkettig oder verzweigt sein. Die Halogenalkyl- und Halogenalkoxyrest können gleiche oder verschiedene Halogenatome tragen.

Im einzelnen bedeuten beispielsweise:

- Halogen: Fluor, Chlor, Brom und Jod, vorzugsweise Fluor und
 Chlor;
- C1-C6-Alkyl: Methyl, Ethyl, n-Propyl, 1-Methylethyl, n-Butyl, 1-Methyl-propyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, n-Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 3-Methylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, n-Hexyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl und 1-Ethyl-2-methylpropyl, vorzugsweise Methyl, Ethyl, Isopropyl, n-Butyl und tert.-Butyl;

```
C_2-C_6-Alkenyl: Vinyl und C_3-C_6-Alkenyl wie Prop-1-en-1-yl,
          Prop-2-en-1-yl, 1-Methylethenyl, n-Buten-1-yl, n-Buten-2-yl,
          n-Buten-3-yl, 1-Methyl-prop-1-en-1-yl, 2-Methyl-prop-1-
          en-1-yl, l-Methyl-prop-2-en-1-yl, 2-Methyl-prop-2-en-1-yl,
          n-Penten-l-yl, n-Penten-2-yl, n-Penten-3-yl, n-Penten-4-yl,
 5
          1-Methyl-but-1-en-1-yl, 2-Methyl-but-1-en-1-yl, 3-Methyl-
          but-1-en-1-yl, 1-Methyl-but-2-en-1-yl, 2-Methyl-but-2-
          en-1-yl, 3-Methyl-but-2-en-1-yl, 1-Methyl-but-3-en-1-yl,
          2-Methyl-but-3-en-1-yl, 3-Methyl-but-3-en-1-yl, 1,1-Di-
          methyl-prop-2-en-1-yl, 1,2-Dimethyl-prop-1-en-1-yl,
10
          1,2-Dimethyl-prop-2-en-1-yl, 1-Ethyl-prop-1-en-2-yl,
          1-Ethyl-prop-2-en-1-yl, n-Hex-1-en-1-yl, n-Hex-2-en-1-yl,
          n-\text{Hex}-3-\text{en}-1-\text{yl}, n-\text{Hex}-4-\text{en}-1-\text{yl}, n-\text{Hex}-5-\text{en}-1-\text{yl}, 1-\text{Methyl}-1-\text{Methyl}
          pent-1-en-1-y1, 2-Methyl-pent-1-en-1-y1, 3-Methyl-pent-1-
          en-1-yl, 4-Methyl-pent-1-en-1-yl, 1-Methyl-pent-2-en-1-yl,
15
          2-Methyl-pent-2-en-1-yl, 3-Methyl-pent-2-en-1-yl, 4-Methyl-
          pent-2-en-1-yl, 1-Methyl-pent-3-en-1-yl, 2-Methyl-pent-3-
          en-1-yl, 3-Methyl-pent-3-en-1-yl, 4-Methyl-pent-3-en-1-yl,
          1-Methyl-pent-4-en-1-yl, 2-Methyl-pent-4-en-1-yl, 3-Methyl-
          pent-4-en-1-yl, 4-Methyl-pent-4-en-1-yl, 1,1-Dimethyl-but-2-
20
          en-1-yl, 1,1-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 1,2-Dimethyl-but-1-
          en-1-y1, 1,2-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 1,2-Dimethyl-but-3-
          en-1-y1, 1,3-Dimethyl-but-1-en-1-y1, 1,3-Dimethyl-but-2-
          en-1-yl, 1,3-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 2,2-Dimethyl-but-3-
          en-1-yl, 2,3-Dimethyl-but-1-en-1-yl, 2,3-Dimethyl-but-2-
25
          en-1-yl, 2,3-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 3,3-Dimethyl-but-1-
          en-1-yl, 3,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 1-Ethyl-but-1-en-1-yl,
          1-Ethyl-but-2-en-1-yl, 1-Ethyl-but-3-en-1-yl, 2-Ethyl-
          but-1-en-1-yl, 2-Ethyl-but-2-en-1-yl, 2-Ethyl-but-3-en-1-yl,
          1,1,2-Trimethylprop-2-en-1-yl, 1-Ethyl-1-methyl-prop-2-
30
          en-1-yl, 1-Ethyl-2-methyl-prop-1-en-1-yl und 1-Ethyl-2-
          methyl-prop-2-en-l-yl, vorzugsweise Vinyl, Prop-2-en-l-yl
          und But-2-en-2-y1;
          C_2-C_6-Alkinyl: Ethinyl und C_3-C_6-Alkinyl wie Prop-1-in-1-yl,
35
          Prop-2-in-3-yl, n-But-1-in-1-yl, n-But-1-in-4-yl, n-But-2-
          in-1-yl, n-Pent-1-in-1-yl, n-Pent-1-in-3-yl, n-Pent-1-in-4-
          yl, n-Pentin-5-yl, Pent-2-in-1-yl, Pent-2-in-4-yl, Pent-2-
          in-5-yl, 3-Methyl-but-1-in-1-yl, 3-Methyl-but-1-in-3-yl,
```

3-Methyl-but-1-in-4-yl, n-Hex-1-in-1-yl, n-Hex-1-in-3-yl,

n-Hex-1-in-4-yl, n-Hex-1-in-5-yl, n-Hex-1-in-6-yl, n-Hex-2-yl

in-1-yl, n-Hex-2-in-4-yl, n-Hex-2-in-5-yl, n-Hex-2-in-6-yl, n-Hex-3-in-1-yl, n-Hex-3-in-2-yl, 3-Methyl-pent-1-in-1-yl, 3-Methyl-pent-1-in-3-yl, 3-Methyl-pent-1-in-4-yl, 3-Methyl-pent-1-in-5-yl, 4-Methyl-pent-1-in-1-yl, 4-Methyl-pent-2-in-4-yl und 4-Methyl-pent-2-in-5-yl, vorzugsweise Prop-2-inyl;

C₃-C₈-Cycloalkyl: Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl,
 Cyclohexyl, Cycloheptyl und Cyclooctyl, vorzugsweise Cyclopropyl, Cylopentyl und Cyclohexyl;

10

5

- C₁-C₆-Halogenalkyl: Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Fluormethyl, Difluormethyl, Trifluormethyl, Chlorfluormethyl, Dichlorfluormethyl, Chlordifluormethyl, 1-Fluorethyl, 2-Fluorethyl, 2,2-Difluorethyl,
- 2, 2, 2-Trifluorethyl, 2-Chlor-2-fluorethyl,
 2-Chlor-2, 2-difluorethyl, 2, 2-Dichlor-2-fluorethyl, 2, 2, 2Trichlorethyl, Pentafluorethyl und 3-Chlorpropyl, vorzugsweise Trifluormethyl;
- 20 Hydroxy-(C₁-C₆)-alkyl: Hydroxymethyl, 1-Hydroxyeth-1-yl,
 2-Hydroxyeth-1-yl, 1-Hydroxy-prop-1-yl, 2-Hydroxy-prop-1-yl,
 3-Hydroxy-prop-1-yl, 1-Hydroxy-prop-2-yl, 2-Hydroxy-prop2-yl, 1-Hydroxy-but-1-yl, 2-Hydroxy-but-1-yl, 3-Hydroxybut-1-yl, 4-Hydroxy-but-1-yl, 1-Hydroxy-but-2-yl, 2-Hydroxybut-2-yl, 1-Hydroxy-but-3-yl, 2-Hydroxy-but-3-yl, 1-Hydroxy2-methyl-prop-3-yl, 2-Hydroxy-2-methyl-prop-3-yl, 3-Hydroxy2-methyl-prop-3-yl und 2-Hydroxymethyl-prop-2-yl, vorzugsweise Hydroxymethyl;
- Cyano-(C₁-C₆)-alkyl: Cyanomethyl, 1-Cyanoeth-1-yl, 2-Cyanoeth-1-yl, 1-Cyano-prop-1-yl, 2-Cyano-prop-1-yl, 3-Cyanoprop-1-yl, 1-Cyano-prop-2-yl, 2-Cyano-prop-2-yl, 1-Cyanobut-1-yl, 2-Cyano-but-1-yl, 3-Cyano-but-1-yl, 4-Cyano-but-1-yl, 1-Cyano-but-2-yl, 2-Cyano-but-2-yl, 1-Cyano-but-3-yl, 2-Cyano-but-3-yl, 2-Cyano-2-methyl-prop-3-yl, 3-Cyano-2-methyl-prop-3-yl, und 2-Cyanomethyl-prop-2-yl, vorzugsweise Cyanomethyl;

ŧ

5

35

40

```
- Amino-(C_1-C_6)-alkyl: Aminomethyl, 1-Aminoethyl, 2-Amino-ethyl, 1-Aminoprop-1-yl, 2-Aminoprop-1-yl, 3-Aminoprop-1-yl, 1-Aminobut-1-yl, 2-Aminobut-1-yl, 3-Aminobut-1-yl, 4-Aminobut-1-yl, 1-Aminobut-2-yl, 2-Aminobut-2-yl, 3-Aminobut-2-yl, 3-Aminobut-2-yl, 1-(Aminomethyl)-eth-1-yl, 1-(Aminomethyl)-1-(methyl)-eth-1-yl, und 1-(Aminomethyl)-prop-1-yl, vorzugsweise Aminomethyl;
```

- Phenyl-C₁-C₆-alkyl: Benzyl, 1-Phenylethyl, 2-Phenylethyl,
 1-Phenylprop-1-yl, 2-Phenylprop-1-yl, 3-Phenylprop-1-yl,
 1-Phenylbut-1-yl, 2-Phenylbut-1-yl, 3-Phenylbut-1-yl,
 4-Phenylbut-1-yl, 1-Phenylbut-2-yl, 2-Phenylbut-2-yl,
 3-Phenylbut-2-yl, 3-Phenylbut-2-yl, 4-Phenylbut-2-yl,
 1-(Phenylmethyl)-eth-1-yl, 1-(Phenylmethyl)-1-(methyl)eth-1-yl, und 1-(Phenylmethyl)-prop-1-yl, vorzugsweise
 Benzyl;
- C1-C6-Alkoxy: Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, 1-Methylethoxy, n-Butoxy, 1-Methyl-propoxy, 2-Methylpropoxy, 1,1-Dimethyl-ethoxy, n-Pentoxy, 1-Methylbutoxy, 2-Methylbutoxy, 3-Methylbutoxy, 1,1-Dimethylpropoxy, 1,2-Dimethylpropoxy, 2,2-Dimethylpropoxy, 1-Ethylpropoxy, n-Hexoxy, 1-Methylpentoxy, 2-Methylpentoxy, 3-Methylpentoxy, 4-Methylpentoxy, 1,1-Dimethylbutoxy, 1,2-Dimethylbutoxy, 1,3-Dimethylbutoxy, 2,2-Dimethylbutoxy, 2,3-Dimethylbutoxy, 3,3-Dimethylbutoxy, 1-Ethylbutoxy, 2-Ethylbutoxy, 1,1,2-Trimethylpropoxy, 1,2,2-Trimethylpropoxy, 1-Ethyl-1-methylpropoxy und 1-Ethyl-2-methylpropoxy, vorzugsweise C1-C4-Alkoxy wie Methoxy und Ethoxy;

- C₁-C₆-Halogenalkoxy: 2-Fluorethyloxy, 2,2-Difluorethyloxy, 2,2,2-Trifluorethyloxy, 2-Chlor-2-fluorethyloxy, 2-Chlor-2,2-difluorethyloxy, 2,2-Dichlor-2-fluorethyloxy, 2,2,2-Trichlorethyloxy und 3-Brom-prop-1-yloxy;

- C₁-C₆-Alkylthio: Methylthio, Ethylthio, n-Propylthio, 1-Methylethylthio, n-Butylthio, 1-Methyl-propylthio, 2-Methylpropylthio, 1,1-Dimethylethylthio, n-Pentylthio, 1-Methylbutylthio, 2-Methylbutylthio, 3-Methylbutylthio, 1,1-Dimethylpropylthio, 1,2-Dimethylpropylthio, 2,2-Dimethylpropylthio, 1-Methyl-

3

pentylthio, 2-Methylpentylthio, 3-Methylpentylthio, 4-Methylpentylthio, 1,1-Dimethylbutylthio, 1,2-Dimethylbutylthio, 1,3-Dimethylbutylthio, 2,2-Dimethylbutylthii, 2,3-Dimethylbutylthio, 3,3-Dimethylbutylthio, 1-Ethylbutylthio, 2-Ethylbutylthio, 1,1,2-Trimethylpropylthio, 1,2,2-Trimethylpropylthio, 1-Ethyl-1-methylpropylthio und 1-Ethyl-2-methylpropylthio, vorzugsweise C_1-C_4 -Alkylthio wie Methylthio und Ethylthio;

- 10 C₁-C₆-Alkoxy-C₁-C₆-alkyl: Methoxymethyl, Ethoxymethyl, n-Propoxymethyl, (1-Methylethoxy)methyl, n-Butoxymethyl, (1-Methylpropoxy)methyl, (2-Methylpropoxy)methyl, (1,1-Dimethylethoxy)methyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, n-Propoxyethyl, (1-Methylethoxy)ethyl, n-Butoxyethyl, (1-Methylethoxy)ethyl, (2-Methylpropoxy)ethyl, (1,1-Dimethylethoxy)ethyl, 3-(Methoxy)propyl, 2-(Methoxy)propyl und 2-(Ethoxy)propyl, vorzugsweise C₁-C₄-Alkoxy-C₁-C₂-alkyl wie Methoxymethyl, Ethoxymethyl, 2-Methoxyethyl und 2-Ethoxyethyl;
- 20 C₁-C₆-Alkylamino: Methylamino, Ethylamino, n-Propylamino, 1-Methylethylamino, n-Butylamino, 1-Methylpropylamino, 2-Methylpropylamino, 1,1-Dimethylethylamino, n-Pentylamino, 1-Methylbutylamino, 2-Methylbutylamino, 3-Methylbutylamino, ·2,2-Dimethylpropylamino, 1-Ethylpropylamino, n-Hexylamino, 25 1,1-Dimethylpropylamino, 1,2-Dimethylpropylamino, 1-Methylpentylamino, 2-Methylpentylamino, 3-Methylpentylamino, 4-Methylpentylamino, 1,1-Dimethylbutylamino, 1,2-Dimethylbutylamino, 1,3-Dimethylbutylamino, 2,2-Dimethylbutylamino, 2.3-Dimethylbutylamino, 3.3-Dimethylbutylamino, 1-Ethyl-30 butylamino, 2-Ethylbutylamino, 1,1,2-Trimethylpropylamino, 1.2.2-Trimethylpropylamino, 1-Ethyl-1-methylpropylamino und 1-Ethyl-2-methylpropylamino, vorzugsweise C₁-C₄-Alkylamino wie Methylamino und Ethylamino;
- Di-(C₁-C₆)-alkylamino: N, N-Dimethylamino, N, N-Diethylamino, N, N-Dipropylamino, N, N-Di-(1-methylethyl)amino, N, N-Dibutylamino, N, N-Di-(1-methylpropyl)amino, N, N-Di-(2-methyl-propyl)amino, N, N-Di-(1, 1-dimethylethyl)amino, N-Ethyl-N-methylamino, N-Methyl-N-propylamino, N-Methyl-N-(1-methylethyl)amino, N-Butyl-N-methylamino, N-Methyl-N-(1-methylpropyl)amino, N-Methyl-N-(2-methylpropyl)amino, N-(1, 1-Di-

10

15

methylethyl)-N-methylamino, N-Ethyl-N-propylamino, N-Ethyl-N-(1-methyl-ethyl)amino, N-Butyl-N-ethylamino, N-Ethyl-N-(1-methyl-propyl)amino, N-Ethyl-N-(2-methylpropyl)amino, N-Ethyl-N-(1,1-dimethylethyl)amino, N-(1-Methylethyl)-N-propylamino, N-Butyl-N-propylamino, N-(1-Methylpropyl)-N-propylamino, N-(2-Methylpropyl)-N-propylamino, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-propylamino, N-Butyl-N-(1-methyl-ethyl)amino, N-(1-Methyl-ethyl)amino, N-(1-methylpropyl)amino, N-(1-Methyl-ethyl)-N-(2-methylpropyl)amino, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(1-methylethyl)amino, N-Butyl-N-(1,1-dimethylethyl)amino, N-(1-Methylpropyl)amino, N-Butyl-N-(1,1-dimethylethyl)amino, N-(1-methylpropyl)amino, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(1-methylpropyl)amino und N-(1,1-Dimethyl-N-(2-methylpropyl)amino, vorzugsweise Dimethylamino und Diethylamino;

- $C_1-C_6-Alkylcarbonyl:$ Methylcarbonyl, Ethylcarbonyl, Propylcarbonyl, 1-Methylethyl-carbonyl, Butylcarbonyl, 1-Methylpropylcarbonyl, 2-Methylpropylcarbonyl, 1,1-Dimethylethylcarbonyl, Pentylcarbonyl, 1-Methylbutylcarbonyl, 2-Methyl-20 butylcarbonyl, 3-Methylbutylcarbonyl, 1,1-Dimethylpropylcarbonyl, 1,2-Dimethylpropylcarbonyl, 2,2-Dimethylpropylcarbonyl, 1-Ethylpropylcarbonyl, Hexylcarbonyl, 1-Methylpentylcarbonyl, 2-Methylpentylcarbonyl, 3-Methylpentylcarbonyl, 4-Methylpentylcarbonyl, 1,1-Dimethylbutylcarbonyl, 25 1,2-Dimethylbutylcarbonyl, 1,3-Dimethylbutylcarbonyl, 2,2-Dimethylbutylcarbonyl, 2,3-Dimethylbutylcarbonyl, 3,3-Dimethylbutylcarbonyl, 1-Ethylbutylcarbonyl, 2-Ethylbutylcarbonyl, 1,1,2-Trimethylpropylcarbonyl, 1,2,2-Trimethylpropylcarbonyl, 1-Ethyl-1-methylpropylcarbonyl und 1-Ethyl-30 2-methylpropylcarbonyl, vorzugsweise C_1 - C_4 -Alkylcarbonyl wie Methylcarbonyl und Ethylcarbonyl;
- C₁-C₆-Alkylcarbonyloxy: Methylcarbonyloxy, Ethylcarbonyloxy, n-Propylcarbonyloxy, 1-Methylethylcarbonyloxy, n-Butyl-carbonyloxy, 1-Methylpropylcarbonyloxy, 2-Methylpropylcarbonyloxy, 1,1-Dimethylethylcarbonyloxy, n-Pentylcarbonyloxy, 1-Methylbutylcarbonyloxy, 2-Methylbutylcarbonyloxy, 3-Methylbutylcarbonyloxy, 1,1-Dimethylpropylcarbonyloxy, 1,2-Dimethylpropylcarbonyloxy, 2,2-Dimethylpropylcarbonyloxy, 1-Methyl-oxy, 1-Ethylpropylcarbonyloxy, n-Hexylcarbonyloxy, 1-Methyl-

10

4

pentylcarbonyloxy, 2-Methylpentylcarbonyloxy, 3-Methylpentylcarbonyloxy, 4-Methylpentylcarbonyloxy, 1,1-Dimethylbutylcarbonyloxy, 1,2-Dimethylbutylcarbonyloxy, 1,3-Dimethylbutylcarbonyloxy, 2,2-Dimethylbutylcarbonyloxy,
2,3-Dimethylbutylcarbonyloxy, 3,3-Dimethylbutylcarbonyloxy,
1-Ethylbutylcarbonyloxy, 2-Ethylbutylcarbonyloxy, 1,1,2-Trimethylpropylcarbonyloxy, 1,2,2-Trimethylpropylcarbonyloxy,
1-Ethyl-1-methylpropylcarbonyloxy und 1-Ethyl-2-methylpropylcarbonyloxy, vorzugsweise C₁-C₄-Alkylcarbonyloxy wie
Methylcarbonyloxy und Ethylcarbonyloxy;

 C_1 - C_6 -Alkylcarbamoyloxy wie Methylcarbamoyloxy, Ethylcarbamoyloxy, Propylcarbamoyloxy, 1-Methylethylcarbamoyloxy, Butylcarbamoyloxy, 1-Methylpropylcarbamoyloxy, 2-Methylpropylcarbamoyloxy, 1,1-Dimethylethylcarbamoyloxy, Pentyl-15 carbamoyloxy, 1-Methylbutylcarbamoyloxy, 2-Methylbutylcarbamoyloxy, 3-Methylbutylcarbamoyloxy, 1,1-Dimethylpropylcarbamoyloxy, 1,2-Dimethylpropylcarbamoyloxy, 2,2-Dimethylpropylcarbamoyloxy, 1-Ethylpropylcarbamoyloxy, Hexylcarbamoyloxy, 1-Methylpentylcarbamoyloxy, 2-Methylpentyl-20 carbamoyloxy, 3-Methylpentylcarbamoyloxy, 4-Methylpentylcarbamoyloxy, 1,1-Dimethylbutylcarbamoyloxy, 1,2-Dimethylbutylcarbamoyloxy, 1,3-Dimethylbutylcarbamoyloxy, 2,2-Dimethylbutylcarbamoyloxy, 2,3-Dimethylbutylcarbamoyloxy, 3,3-Dimethylbutylcarbamoyloxy, 1-Ethylbutylcarbamoyloxy, 25 2-Ethylbutylcarbamoyloxy, 1,1,2-Trimethylpropylcarbamoyloxy, $1, 2, 2-\texttt{Trimethylpropylcarbamoyloxy}, \ 1-\texttt{Ethyl-1-methylpropyl-1}$ carbamoyloxy und 1-Ethyl-2-methylpropylcarbamoyloxy, vorzugsweise C₁-C₄-Alkylcarbamoyloxy, insbesondere Methylcarbamoyloxy und Ethylcarbamoyloxy; 30

C₁-C₆-Halogenalkylcarbamoyloxy, besonders C₁-C₂-Halogenalkylcarbamoyloxy wie Chlormethylcarbamoyloxy, Dichlormethylcarbamoyloxy, Trichlormethylcarbamoyloxy, Fluormethylcarbamoyloxy, Difluormethzylcarbamoyloxy, Trifluormethylcarbamoyloxy, Chlorfluormethylcarbamoyloxy, Dichlorfluormethylcarbamoyloxy, Chlordifluormethylcarbamoyloxy, 1-Fluorethylcarbamoyloxy, 2-Fluorethylcarbamoyloxy,

2,2-Diflu rethylcarbamoyloxy, 2,2,2-Trifluorethylcarbamoyloxy, 2-Chl r-2-fluorethylcarbamoyloxy, 2-Chlor-2,2-difluorethylcarbamoyloxy, 2,2-Dichlor-2-fluorethylcarbamoyloxy, 2,2,2-Trichl_rethylcarbamoyloxy und Pentafluorethyl-carbamoyloxy;

C₁-C₂-Halogenalkylcarbonyloxy: Chloracetyl, Dichloracetyl, Trichloracetyl, Fluoracetyl, Difluoracetyl, Trifluoracetyl, Chlorfluoracetyl, Chlorfluoracetyl, Chlorfluoracetyl, Chlorfluoracetyl, α-Fluorpropionyl, β-Fluorpropionyl, β,β,β-Difluorpropionyl, β,β,β-Trifluorpropionyl, β-Chlor-β-fluorpropionyl, β-Chlor-β,β-difluorpropionyl, β,β-Dichlor-β-fluorpropionyl, β,β,β-Trichlorpropionyl und Pentafluorpropionyl, vorzugsweise Trichloracetyl und Trifluoracetyl;

15

20

25

- $C_1-C_6-Alkoxycarbonyl-C_1-C_6-alkyl:$ Methoxycarbonylmethyl, $\{1-Methyl-ethoxycarbonylmethyl,$ n-Propoxycarbonylmethyl, $\{1-Methyl-ethoxycarbonylmethyl,$ $\{2-Methylpropoxycarbonylmethyl,$ $\{1-Methyl-propoxycarbonylmethyl,$ $\{2-Methylpropoxycarbonylmethyl,$ $\{1,1-Dimethylethoxycarbonylmethyl,$ Methoxycarbonylethyl, $\{1-Methyl-ethoxycarbonylethyl,$ $\{1-Methyl-propoxycarbonylethyl,$ $\{1-Methyl-propoxycarbonylethyl,$ $\{2-Methylpropoxycarbonylethyl,$ $\{1,1-Dimethylethoxycarbonylethyl,$ $\{2-Methylpropoxycarbonylethyl,$ $\{1,1-Dimethylethoxycarbonylethyl,$ $\{3-(Methoxycarbonyl)-propyl,$ $\{2-(Methoxycarbonyl)propyl$ und $\{2-(Ethoxycarbonyl)-propyl,$ $\{3-(Methoxycarbonyl)-propyl,$ $\{4-(Methoxycarbonyl)propyl,$ $\{4-(Methoxycarbonyl)-propyl,$ $\{4-(Methoxycarbonyl)propyl,$ $\{4-(Methyl)propoxycarbonyl,$ $\{4-(Methyl)propoxycarbonyl)propyl,$ $\{4-(Methyl)propoxycarb$
- Di-(C₁-C₆)-alkylamino-(C₁-C₆)-alkoxy: N,N-Dimethylamino-ethoxy, N,N-Diethylaminoethoxy, N,N-Di(n-propyl)aminoethoxy, N,N-Di-(1-methylethyl)aminoethoxy, N,N-Dibutylaminoethoxy, N,N-Di-(1-methylpropyl)aminoethoxy, N,N-Di-(2-methylpropyl)-aminoethoxy, N,N-Di-(1,1-dimethylethyl)aminoethoxy, N-Ethyl-N-methylaminoethoxy, N-Methyl-N-propylaminoethoxy, N-Methyl-N-(1-methylethyl)aminoethoxy, N-Butyl-N-methylaminoethoxy, N-Methyl-N-(2-methylpropyl)aminoethoxy, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-methyl-aminoethoxy, N-Ethyl-N-propylaminoethoxy, N-Ethyl-N-(1-methyl-N-propylaminoethoxy, N-Ethyl-N-(1-methyl-N-propylaminoethoxy, N-Ethyl-N-(1-methyl-N-ethyl)aminoethoxy, N-Butyl-N-ethylaminoethoxy,

10

N-Ethyl-N-(1-methylpropyl) aminoethoxy, N-Ethyl-N-(2-methylpropyl) aminoethoxy, N-Ethyl-N-(1,1-dimethylethyl) aminoethoxy, N-Ethyl-N-(1,1-dimethylethyl) aminoethoxy, N-(1-Methylethyl)-N-propylaminoethoxy, N-Butyl-N-propylaminoethoxy, N-(2-Methylpropyl)-N-propylaminoethoxy, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-propylaminoethoxy, N-Butyl-N-(1-methylethyl) aminoethoxy, N-(1-Methylethyl)-N-(1-methylpropyl) aminoethoxy, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(2-methylpropyl) aminoethoxy, N-Butyl-N-(1-methylpropyl) aminoethoxy, N-Butyl-N-(1-methylpropyl) aminoethoxy, N-Butyl-N-(1-methylpropyl) aminoethoxy, N-Butyl-N-(1,1-dimethylethyl) aminoethoxy, N-(1,1-Dimethylpropyl)-N-(2-methylpropyl) aminoethoxy, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(1-methylpropyl) aminoethoxy, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(2-methylpropyl) aminoethoxy, N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(2-methylpropyl) aminoethoxy.

15

40

Die substituierten Phenylurazile I können in Form ihrer landwirtschaftlich brauchbaren Salze oder Enolether vorliegen, sofern R³ Wasserstoff bedeutet.

20 Als landwirtschaftlich brauchbare Salze kommen im allgemeinen die Salze von solchen Basen in Betracht, welche die herbizide Wirkung von I nicht beeinträchtigen.

Als basische Salze eignen sich besonders diejenigen der Alkali25 metalle, vorzugsweise die Natrium- und Kaliumsalze, die der Erdalkalimetalle, vorzugsweise Calcium-, Magnesium- und Bariumsalze
und die der Übergangsmetalle, vorzugsweise Mangan-, Kupfer, Zinkund Eisensalze sowie die Ammoniumsalze, die ein bis drei C₁-C₄AlkyI-, Hydroxy-C₁-C₄-alkylsubstituenten und/oder einen
30 Phenyl- oder Benzylsubstituenten tragen können, vorzugsweise Diisopropylammonium-, Tetramethylammonium-, Tetrabutylammonium-,
Trimethylbenzylammonium- und Trimethyl-(2-hydroxyethyl)-ammoniumsalze, die Phosphoniumsalze, die Sulfoniumsalze, vorzugsweise
Tri-(C₁-C₄)alkylsufoniumsalze, und die Sulfoxoniumsalze, vorzugsweise Tri-(C₁-C₄)alkylsulfoxoniumsalze.

Im Hinblick auf die Verwendung der erfindungsgemäßen 3-Phenylurazile I, Ia und Ib als herbizide, das Pflanzenwachstum regulierende und insektizid wirksame Verbindungen haben die Variablen vorzugsweise folgende Bedeutung:

wobei X1 und X2 unabhängig voneinander für Schwefel oder Sauerstoff stehen und die Variablen X, W, R1, R2, R3, R4, R23, R5, R56 beliebig miteinander kombiniert werden können, mit der Maßgabe, daß R4 nicht 4.27 bedeuten darf, wenn gleichzeitig R5 5,01 und W -C(R8)=C(R9)-CO-R10, wobei R8 8,01, R9 9.01 und R10 10.03-10.12 oder 10.20-10.23, bedeutet.

Besonders bevorzugt bedeuten

10 R1 einen Rest aus der Gruppe 1.01 - 1.07,
R2 einen Rest aus der Gruppe 2.01 - 2.05,
R3 einen Rest aus der Gruppe 3.01 - 3.97,
R3' einen Rest aus der Gruppe 3'.01 - 3'.17,
R4 einen Rest aus der Gruppe 4.01 - 4.72,
15 R5 einen Rest aus der Gruppe 5.001 - 5.105

oder R4 und R⁵ zusammen einen Rest aus der Gruppe 45.01 - 45.54 und W einen der folgenden Reste Wl-W7:

 $-C(R^8)(X^3R^6)(R^4R^7)$ 20 Wl $-C(R8)=X^5$, W2 $-C(R^8)=C(R^9)-CO-R^{10}$, w3 $-CR8=CR9-CH_2-CO-R^{10}$, W4 -CR8=CR9-CR11=CR12-CO-R10, W5 -CR8=CR9-CH2-CHR13-CO-R10; 25 **W**6 -CR8=CR9-CN; w7

wobei x^3 und x^4 unabhängig voneinander 0 oder S, x^5 O, S oder NR^{14} ,

R6 und R7 unabhängig voneinander einen Rest aus der Gruppe 6.01 – 6.19, oder R6 und R7 zusammen einen Rest aus der Gruppe 67.01 – 67.63, R8 einen Rest aus der Gruppe 8.01 – 8.22, R9 und R12 einen Rest aus der Gruppe 9.01 – 9.23,

R10 einen Rest aus der Gruppe 10.01-10.144, R11 einen Rest aus der Gruppe 11.01-11.25, R13 einen Rest aus der Gruppe 13.01-13.08, R14 einen Rest aus der Gruppe 14.001-14.162,

5

bedeuten und alle diese Reste beliebig miteinander kombiniert werden können.

Tabelle 1

Nr.	R1
1.01	F
1.02	C1
1.03	Br
1.04	I
1.05	CN
1.06	NO ₂
1.07	CF ₃

Tabelle 2

Nr.	R2
2.01	Н
2.02	F
2.03	Cl
2.04	Br
2.05	I .

Tabelle 3

Nr.	R3	Nr.	R3
3.01	Н	3.19	C(CH ₃) ₂ -CN
3.02	CH ₃	3.20	C(CH ₃) ₂ CH ₂ -CN
3.03	C ₂ H ₅	3.21	CH ₂ C1
3.04	n-C ₃ H ₇	3.22	CH ₂ -CH ₂ Cl
3.05	i-C ₃ H ₇	3.23	CH(CH ₃)-CH ₂ C1
3.06	n-C ₄ H ₉	3.24	C(CH ₃) ₂ -C1
3.07	i-C4Hg	3.25	CHC1 ₂
3.08	s-C ₄ Hg	3.26	CF ₂ Cl
3.09	tertC ₄ H ₉	3.27	CF ₃
3.10	Cyclopropyl	3.28	C ₂ F ₅
3.11	Cyclobutyl	3.29	CF ₂ H
3.12	Cyclopentyl	3.30	CH ₂ -CH=CH ₂
3.13	Cyclohexyl	3.31	CH(CH ₃)CH=CH ₂
3.14	Cycloheptyl	3.32	CH ₂ -CH=CH-CH ₃
3.15	Cyclooctyl	3.34	CH ₂ -phenyl
3.16	CH ₂ -CN	3.35	CH ₂ -C≡CH
3.17	CH ₂ CH ₂ -CN	3.36	CH(CH ₃)C≡CH
3.18	CH(CH3)CH2-CN	3.37	C(CH ₃) ₂ C≡CH

Tabelle 3 (Fortsetzung)

Nr.	R3	Nr.	R 3
3.38	Pheny l	3.69	CO-tertC4Hg
3.39	2-F-pheny l	3.70	CO-cyclopropyl
3.40	3-F-pheny l	3.71	CO-cyclopentyl
3.41	4-F-phenyl	3.72	Co-cyclohexyl
3.42	2-C1-phenyl	3.73	CO-CF ₃
3.43	3-Cl-phenyl	3.74	CO-CC13
3.44	4-Cl-phenyl	3.75	CO-OCH ₃
3.45	2-CH ₃ -phenyl	3.76	CO-OC 2H5
3.46	3-CH ₃ -phenyl	3.77	COO-n-C 3H7
3.47	4-CH ₃ -phenyl	3.78	COO-i-C ₃ H ₇
3.48	2-CF ₃ -phenyl	3.79	COO-n-C4H9
3.49	3-CF ₃ -phenyl	3.80	COO-i-C4H9
3.50	4-CF ₃ -phenyl	3.81	COO-S-C4H9
3.51	2-OCH 3-pheny l	3.82	COO-tertC4H9
3.52	3-OCH ₃ -phenyl	3.83	CH2-OCH3
3.53	4-OCH 3-pheny l	3.84	CH(CH ₃)-OCH ₃
3.54	4-COOCH ₃ -phenyl	3.85	CH(CH ₃)-OC ₂ H ₅
3.56	4-COOC 2H5-pheny 1	3.86	CH(CH ₃)CH ₂ -OCH ₃
3.57	4-NO ₂ -phenyl	3.87	CH 20C 2H5
3.58	4-CN-phenyl	3.88	NH ₂
3.59	2,4-Cl ₂ -phenyl	3.89	NHCH ₃
3.60	2,4-(CH ₃) ₂ -phenyl	3.90	NHC 2H5
3.61	CHO	3.91	N(CH ₃) ₂
3.62	CO-CH ₃	3.92	N(CH ₃)C ₂ H ₅
3.63	CO-C ₂ H ₅	3.93	NH-CH-CH=CH ₂
3.64	CO-n-C ₃ H ₇	3.94	NH-CH2C≡CH
3.65	CO-i-C ₃ H ₇	3.95	NH-Cyclopropyl
3.66	CO-n-C4Hg	3.96	NH-Cyclopentyl
3.67	CO-i-C4H9	3.97	NH-Cyclohexyl
3.68	CO-s-C4Hg		

Tabelle 4

Nr.	<u>R4</u>	Nr.	R4
4.01	н	4.39	4-F-phenyl
4.02	F	4.40	2-C1-phenyl
4.03	Cl	4.41	3-Cl-phenyl
4.04	Br	4.42	4-Cl-phenyl
4.05	1	4.43	2-CH ₃ -phenyl
4.06	CH ₃	4.44	3-CH ₃ -phenyl
4.07	C ₂ H ₅	4.45	4-CH ₃ -phenyl
4.08	n-C ₃ H ₇	4.46	2-CF ₃ -pheny1
4.09	i-C ₃ H ₇	4.47	3-CF ₃ -phenyl
4.10	n-C4Hg .	4.48	4-CF ₃ -phenyl
4.11	i-C ₄ H ₉	4.49	2-OCH ₃ -pheny l
4.12	5-C4H9	4.50	3-OCH ₃ -pheny1
4.13	tertC ₄ H ₉	4.51	4-OCH ₃ -pheny1
4.14	Cyclopropyl	4.52	4-COOCH 3-pheny l
4.15	Cyclobutyl	4.53	4-COOC ₂ H ₅ -pheny l
4.16	Cyclopentyl	4.54	4-NO ₂ -pheny l
4.17 ·	Cyclohexyl	4.55	4-CN-pheny l
4.18	Cycloheptyl	4.56	2,4-Cl ₂ -phenyl
4.19	Cyclooctyl	4.57	2, 6-Cl ₂ -pheny l
4.20	CN	4.58	2, 4- (CH ₃) ₂ -pheny l
4.21	CH ₂ C1	4.59	CH2-OCH3
4.22	CH2CH2C1	4.60	CH-2-OC 2H5
4.23	CH(CH ₃)CH ₂ Cl	4.61	CH2CH2-OCH3
4.24	CHCl ₂	4.62	CH2CH2-OC2H5
4.25	CCl ₃	4.63	CH(CH ₃)-OCH ₃
4.26	CF ₂ Cl	4.64	CH ₂ -OH
4.27	CF ₃	4.65	CH2CH2-OH
4.28	C ₂ F ₅	4.66	CH ₂ CN
4.29	CF ₂ H	4.67	CH ₂ CH ₂ -CN
4.30	CH=CH ₂	4.68	CH ₂ SCH ₃
4.31	CH2-CH=CH2	4.69	CH2CH2-SCH3
4.32	CH2-CH=CH-CH3	4.70	CH2CH2-SC2H5
4.33	C≡CH	4.71	CH2CH2-S-i-C3H7
4.34	CH ₂ -C≡CH	4.72	CH2-SC2H5
4.35	CH(CH ₃)-C≡CH		
4.36	Pheny l		
4.37	2-F-phenyl		
4.38	3-F-phenyl		

Tabelle 5

Nr.	R5	Nr.	R5
5.001	Н	5.039	2-F-phenyl
5.002	F	5.040	3-F-pheny l
5.003	Cl	5.041	4-F-phenyl
5.004	Br	5.042	2-C1-phenyl
5.005	I	5.043	3-C1-pheny l
5.006	CH ₃	5.044	4-Cl-phenyl
5.007	C ₂ H ₅	5.045	2-CH ₃ -phenyl
5.008	n-C ₃ H ₇	5.046	3-CH ₃ -phenyl
5.009	i-C ₃ H ₇	5.047	4-CH ₃ -phenyl
5.010	n-C ₄ H ₉	5.048	2-CF ₃ -phenyl
5.011	i-C ₄ H ₉	5.049	3-CF ₃ -phenyl
5.012	S-C4Hg	5.050	4-CF ₃ -phenyl
5.013	tertC4H9	5.051	2-OCH ₃ -pheny l
5.014	n-C ₅ H ₁₁	5.052	3-OCH ₃ -phenyl
5.015	n-C ₆ H ₁₃	5.053	4-COOCH ₃ -phenyl
5.016	Cyclopropyl	5.054	4-COOC 2H5-pheny l
5.017	Cyclobutyl	5.055	4-SCF ₃ -phenyl
5.018	Cyclopentyl	5.056	$4-N0_2$ -pheny l
5.019	Cyclohexyl	5.057	4-CN-pheny l
5.020	Cycloheptyl	5.058	2,4-Cl ₂ -phenyl
5.021	Cyclooctyl	5.059	2, 6-C1 ₂ -pheny1
5.022	CN	5.060	2, 4-(CH ₃) ₂ -phenyl
5.023	CH ₂ C1	5.061	СНО
5.024	CH ₂ CH ₂ -Cl	5.062	CO-CH ₃
5.025	CH(CH3)CH2-C1	5.063	CO-C 2H5
5.026	CHC1 ₂	5.064	CO-n-C ₃ H ₇
5.027	CCl ₃	5.065	CO-i-C ₃ H ₇
5.028	CF ₂ Cl	5.066	CO-n-C ₄ H ₉
5.029	CF ₃	5.067	CO-i-C ₄ H ₉
5.030	C ₂ F ₅	5.068	CO-s-C4H9
5.031	CF ₂ H	5.069	CO-tertC ₄ H ₉
5.032	CH=CH ₂	5.070	CO-C5H11
5.033	CH2-CH=CH2	5.071	CO-C6H13
5.034	CH2-CH=CH-CH3	5.073	CO-CF ₃
5.035	C≡CH	5.074	CO-CCl ₃
5.036	CH2-C≡CH	5.075	COO-CH ₃
5.037	CH(CH3)-C≡CH	5.076	COO-C 2H5
5.038	Phenyl		

Tabelle 5 (Fortsetzung)

Nr.	R5	Nr.	R5
5.077	COO-n-C 3H7	5.092	CH2-SCH3
5.078	COO-i-C3H7	5.093	CH2CH2-SCH3
5.079	COO-n-C4H9	5.094	CH2CH2-SC2H5
5.080	COO-i-C4H9	5.095	CH2CH2-S-i-C3H7
5.081	COO-5-C4H9	5.096	CH2-SC2H5
5.082	COO-tertC4Hg	5.097	NO ₂
5.083	CH2-OCH3	5.098	NH ₂
5.084	CH ₂ -OC ₂ H ₅	5.099	NH(CH ₃)
5.085	CH2CH2-OCH3	5.100	N(CH ₃) ₂
5.086	CH2CH2-OC2H5	5.101	NH(C ₂ H ₅)
5.087	CH(CH ₃)-OCH ₃	5.102	N(C ₂ H ₅)
5.088	CH ₂ OH	5.103	N(CH ₃)(C ₂ H ₅)
5.089	CH2CH2-OH	5.104	CH=CH-CO2CH3
5.090	CH ₂ CN	5.105	CH=CH-CO2CH2CH3
5.091	CH ₂ CH ₂ -CN		•

Tabelle 6

Nr.	R4 + R5	Nr.	R4 + R5
45.01	-(CH ₂) ₃ -	45.18	-O-CH=CH-
45.02	-(CH ₂)4-	45.19	-CH=CH-O-
45.03	-CH(CH ₃)-(CH ₂) ₃ -	45.20	-S-CH=CH-
45.04	-CH ₂ -CH(CH ₃)-(CH ₂) ₂	45.21	-CH=CH-S-
45.05	-(CH ₂) ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ -	45.22	-NH-CH=CH-
45.06	-(CH ₂) ₃ -CH(CH ₃)-	45.23	-NCH3-CH=CH-
45.07	-CH ₂ -O-CH ₂ -	45.24	-CH=CH-NH-
45.08	-(CH ₂) ₂ -0-	45.25	-CH=CH-NCH ₃ -
45.09	-CH ₂ -O-(CH ₂) ₂ -	45.26	-N=CH-CH=CH-
45.10	-(CH ₂) ₂ -0-CH ₂ -	45.27	-CH=N-CH=CH-
45.11	-S-(CH ₂) ₂ -	45.28	-CH=CH-N=CH-
45.12	-CH ₂ -S-CH ₂ -	45.29	-CH=CH-CH=N-
45.13	-(CH ₂) ₂ -S-	45.30	-CH=N-O-
45.14	-S-(CH ₂) ₃ -	45.31	-O-N=CH-
45.15	-CH ₂ -S-(CH ₂) ₂ -	45.32	-O-CH=N-
45.16	-(CH ₂) ₂ -S-CH ₂ -	45.33	-N=CH-O-
45.17	-(CH ₂) ₃ -S-	45.34	-CH=N-S-

Tabelle 6 (Fortsetzung)

Nr.	R4 + R5	Nr.	R4 + R5
45.35	-S-N=CH-	45.45	-S-C(CH3)=N-
	-S-CH=N-	45.46	-C(NO2)=CH-S-
45.36	-N=CH-S-	45.47	-C (CN)=CH-S-
45.37		45.48	-C (NO 2) =CH-O-
45.38	-N=CH-NH-	45.49	-c (CN)=CH-O-
45.39	-N=CH-NCH ₃ -		-N(CH ₃)-CH=CH-N(CH ₃)-
45.40	-NH-CH=N-	45.50	
45.41	-N(CH3)-CH=N-	45 <i>.</i> 51	-CH=CH-N=N-
45.42	-CH=CH-CH=CH-	45.52	-N=N-NH-
45.43	-NH-CH=CH-NH-	45.53	-N=N-N(CH ₃)-
45.44	-N=N-CH=CH-	45.54	=CH-S-CH=

Tabelle 7

Nr.	R6 bzw. R7
6.01	CH ₃
6.02	C ₂ H ₅
6.03	n-C ₃ H ₇
6.04	i-C ₃ H ₇
6.05	n-C ₄ H ₉
6.06	i-C ₄ H ₉
6.07	S-C4H9
6.08	tertC4H9
6.09	n-C5H11
6.10	n-C ₆ H ₁₃
6.11	CH ₂ CH=CH ₂
6.12	CH(CH3)-CH=CH2
6.13	CH 2C≡CH
6.14	CH(CH3)C≡CH
6.15	CH ₂ OCH ₃
6.16	C ₂ H ₄ OCH ₃
6.17	C ₂ H ₄ OC ₂ H ₅
6.18	(CH ₂) ₃ -Cl
6.19	CH ₂ CH ₂ -Cl

Tabelle 8

Nr.	R6 + R7
67.01	-(CH ₂) ₂ -
67.02	-CH(CH ₃)-CH ₂ -
67.03	-CH(C ₂ H ₅)-CH ₂ -
67.04	-CH(CH ₃)-CH-(CH ₃)-
67.05	-C(CH ₃) ₂ -CH ₂ -
67.06	-CH (CH=CH ₂)-CH ₂ -
67.07	-CH(CH ₂ Cl)-CH ₂ -
67.08	-CH(CH ₂ Br)-CH ₂ -
67.09	-CH(CH2OH)-CH2-
67.10	-CH(CH2OCH3)-CH2-
67.11	-CH(CH2OC2H5)-CH2-
67.12	-CH(CH2OCH2CH=CH2)-CH2-
67.13	-CH(CH2OCH2C≡CH)-CH2-
67.14	-CH(COOH)-CH ₂ -
67.15	-CH(COOCH ₃)-CH ₂ -
67.16	-CH(COOC ₂ H ₅)-CH ₂ -
67.17	-CH(COO-n-C ₃ H ₇)-CH ₂ -
67.18	-CH(COO-i-C ₃ H ₇)-CH ₂ -
67.19	-CH(COO-n-C4H9)-CH2-
67.20	-CH(COO-n-C ₅ H ₁₁)-CH ₂ -
67.21	-CH(COO-n-C ₆ H ₁₃)-CH ₂ -
67.22	-(CH ₂) ₃ -
67.23	-CH(CH ₃)-(CH ₂) ₂ -
67.24	-CH ₂ -CH(CH ₃)-CH ₂ -
67.25	-CH(C ₂ H ₅)-(CH ₂) ₂ -
67.26	-CH ₂ -CH(C ₂ H ₅)-CH ₂ -
67.27	-CH(CH ₃)-CH ₂ -CH(CH ₃)-
67.28	-CH ₂ -C (CH ₃) ₂ -CH ₂ -
67.29	-CH(CH ₂ OH)-(CH ₂) ₂ -
67.30	-CH ₂ -CH(CH ₂ OH)-CH ₂
67.31	-CH(CH ₂ OCH ₃)-(CH ₂) ₂ -
67.32	-CH (CH 20CH 2CH=CH 2) - (CH 2) 2-
67.33	-CH(CH ₂ 0-CO-CH ₃)-CH ₂ -

Tabelle 8 (Fortsetzung)

, 42	•
Nr	R6 + R7
67.33	-CH(CH2OCH2C≡CH)-(CH2)2-
67.34	-CH(CH ₂ OC(0)CH ₃)-(CH ₂) ₂
67.35	-CH ₂ -CH(CH ₂ OCH ₃)-CH ₂ -
67.36	-CH2-CH(CH2OCH2CH=CH2)-CH2
67.37	-CH ₂ -CH(CH ₂ OCH ₂ C≡CH)-CH ₂ -
67.38	-CH2-CH(CH2OC(0)CH3)-CH2-
67.39	-CH(CH ₂ C1)-(CH ₂) ₂
67.40	-CH ₂ -CH(CH ₂ C1)-CH ₂ -
67.41	-C(CH ₃)-(COOCH ₃)-CH ₂ -
67.42	-C(CH ₃)-(COOC ₂ H ₅)-CH ₂ -
67.43	$-C(CH_3)(COO-n-C_3H_7)-CH_2-$
67.44	$-C(CH_3)(COO-n-C_4H_6)-CH_2-$
67.45	-CH(CH2CN)-CH2-
67.46	-CH(CH2CN)-(CH2)2-
67.47	-CH ₂ -CH(CH ₂ CN)-CH ₂ -
67.48	-CH ₂ -O-CH ₂ -
67.49	-CH ₂ -NH-CH ₂ -
67.50	-CH ₂ -N(CH ₃)-CH ₂
67.51	-(CH ₂) ₄ -
67.52	-CH ₂ -CH=CH-CH ₂ -
67.53	-CH ₂ -0-(CH ₂) ₂ -
67.54	-CO-CH ₂ -
67.55	-CO-(CH ₂) ₂ -
67.56	-CH 2-CO-CH 2-
67.57	-CO-C (CH ₃) ₂ -
67.58	-CO-0-CH ₂ -
67.59	-CH ₂ -S-CH ₂ -
67.60	-CH(CH2O-CO-CH3)-CH2-
67.61	<u> </u>
	○ .
67.62	0
	°-√-
67.63	0— <i>(</i>
07.03	C1CH ₂ —C

(-- ≘ Bindungsvalenz)

Tabelle 10

T	_	h	_	1	١	e	Q

Nr.	R8	Nr.	R9 und R12
8.01	Н	9.01	Н
8.02	CH ₃	9.02	F
8.03	C ₂ H ₅	9.03	Cl
8.04	n-C ₃ H ₇	9.04	Br
8.05	i-C ₃ H ₇ .	9.05	I
8.06	n-C ₄ H ₉	9.06	CN
8.07	i-C ₄ Hg	9.07	CH ₃
8.08	s-C ₄ H ₉	9.08	C 2H5
8.09	tertC ₄ H ₉	9.09	n-C ₃ H ₇
8.10	n-C ₅ H ₁₁	9.10	i-C ₃ H ₇
8.11	n-C ₆ H _{1 3}	9.11	n-C ₄ H ₉
8.12	CH ₂ -CH=CH ₂	9.12	i-C ₄ H ₉
8.13	CH ₂ -C≡CH	9.13	S-C4Hg
8.14	CF ₃	9.14	tertC ₄ H ₉
8.15	CC13	9.15	n-C ₅ H ₁₁
8.16	Cyclopropyl	9.16	OCH ₃
8.17	Cyclobutyl	9.17	OC 2H5
8.18	Cyclopentyl	9.18	CF ₃
8.19	Cyclohexyl	9.19	CO-CH ₃
8.20	CN	9.20	CO-C 2H5
8.21	CO-OCH ₃	9.21	COOCH ₃
8.22	CO-OC 2H5	9.22	COOC 2H5
		9.23	COO-n-C ₃ H ₇
			· ·

Tabelle 11

Nr	R10	Nr.	R10
10.01	н	10.33	0-3-Br-phenyl
10.02	ОН	10.34	0-4-F-pheny l
10.03	OCH ₃	10.35	0-4-Cl-phenyl
10.04	OC 2H5	10.36	0-4-Br-phenyl
10.05	0-n-C ₃ H ₇	10.37	O-4-OCH ₃ -phenyl
10.06	0-i-C ₃ H ₇	10.38	0-4-CN-pheny l
0.07	O-n-C4Hg	10.39	0-4-COOCH ₃ -pheny1
10.08	0-i-C4H9	10.40	0-4-CH ₃ -phenyl
10.09	0-5-C4H9	10.41	0-2, 4-Cl ₂ -pheny l
0.10	O-tertC4H9	10.42	$0-2, 4-(CH_3)_2$ -phenyl
0.11	0-n-C5H11	10.43	O-CH ₂ CN
0.12	0-n-C ₆ H ₁ 3	10.44	O-CH2CH=CC12
0.14	O-CH ₂ CH=CH ₂	10.45	O-CH ₂ CH=CHCl
0.15	O-CH (CH3) CH=CH2	10.46	O-CH ₂ OCH ₃
0.16	O-CH-CH=CH-CH2	10.47	0-CH ₂ OC ₂ H ₅
0.17	O-CH 2-C≡CH	10.48	0-C ₂ H ₄ OCH ₃
0.18	0-CH(CH3)-C≡CH	10.49	0-C ₂ H ₄ OC ₂ H5
1.19	O-CH2-C≡C-CH3	10.50	O-CH(CH ₃)-OCH ₃
0.20	O-cyclopropyl	10.51	0-CH(CH ₃)-OC ₂ H ₅
0.21	O-cyclobutyl	10.52	O-CH ₂ CH=NOCH ₃
0.22	O-cyclopentyl	10.53	O-C ₂ H ₄ CH=NOCH ₃
0.23	O-cyclonexyl	10.54	O-CH2CH=NOC2H5
0.24	0-CH ₂ -CF ₃	10.55	0-C(0)CH ₃
0.25	0-CH ₂ -CCl ₃	10.56	0-C(0)C ₂ H ₅
0.26	0-(CH ₂) ₃ -Br	10.57	O-C 2H4CH=NOC 2H5
0.27	0-pheny l	10.58	SCH ₃
0.28	0-2F-phenyl	10.59	SC ₂ H ₅
0.29	0-2C1-phenyl	10.60	S-n-C ₃ H ₇
0.30	0-2Br-phenyl	10.61	S-i-C ₃ H ₇
0.31	0-3F-phenyl	10.62	S-CH2CH=CH2
10.32	O-3Cl-phenyl	10.63	S-CH ₂ C≡CH

Tabelle 11 (Fortsetzung)

Nr.	R10	Nr.	R10
10.64	S-pheny l	10.96	CH2-0CH3
10.65	S-CH ₂ CN	10.97	CH(OCH ₃) ₂
10.66	S-CH ₂ OCH ₃	10.98	CH2-SCH3
10.67	CH ₃	10.99	NH ₂
10.68	C 2H5	10.100	NHCH ₃
10.69	n-C 3H7	10.102	NH-n-C ₃ H ₇
10.70	i-C 3H7	10.103	NH-i-C ₃ H ₇
10.71	n-C4H9	10.104	NH-n-C4H9
10.72	i-C4H9	10.105	N(CH ₃) ₂
10.73	s-C ₄ H ₉	10.106	N(C ₂ H ₅) ₂
10.74	tertC ₄ H ₉	10.107	N(CH ₃)C ₂ H ₅
10.75	n-C5H11	10.108	$N(n-C_3H_7)_2$
10.76	n-C ₆ H ₁₃	10.109	NH-CH2CH=CH2
10.77	CH ₂ CH=CH ₂	10.110	NH-CH(CH3)-CH=CH2
10.78	CH2C≡CH	10.111	NH-CH ₂ -C≡CH
10.79	CH(CH3)CH=CH2	10.112	NH-CH(CH3)-C≡CH
10.80	CH(CH ₃)C≡CH	10.113	N(CH ₃)-CH ₂ CH=CH
10.81	CH ₂ C1	10.114	N(CH ₃)-CH ₂ C≡CH
10.82	CH ₂ Br	10.115	NH-cyclopropyl
10.83	CHC1 ₂	10.116	NH-cyclobutyl
10.84	CF ₃	10.117	NH-cyclopentyl
10.85	Cyclopropyl	10.118	NH-cyclohexyl
10.86	Cyclobutyl	10.119	N(CH ₃)-cyclohexyl
10.87	Cyclopentyl	10.120	N(C ₂ H ₅)-cyclohexyl
10.88	Cyclohexyl	10.121	NH-COCH ₃
10.89	Phenyl	10.122	NH-COC 2H5
10.90	2-F-phenyl	10.123	NH-COOCH 3
10.91	3-F-phenyl	10.124	NH-CH ₂ OCH ₃
10.92	4-F-phenyl	10.125	NH-(CH ₂) ₂ OCH ₃
10.93	2-C1-phenyl	10.126	N-piperindinyl
10.94	4-Cl-phenyl	10.127	N-pyrrolidinyl
10.95	2,4-Cl ₂ -phenyl	10.128	N-morpholino

Tabelle 11 (Fortsetzung)

Nr.	R10	Nr.	R10
10.129	N-piperazinyl	10.137	O-CO-OCH3
10.130	NH-phenyl	10.138	0-C0-0C 2H5
10.131	NH-2-CH ₃ -phenyl	10.139	CH 2-OC 2H5
10.132	NH-2-F-pheny l	10.140	CH (OC 2H5) 2
10.133	NH-4-F-phenyl	10.141	OCH 2COOCH 3
10.134	NH-2-Cl-phenyl	10.142	OCH 2COOC 2H5
10.135	NH-4-Cl-phenyl	10.143	OCH (CH ₃) COOCH ₃
10.136	NH-2, 4-Cl ₂ -phenyl	10.144	OCH (CH3) COOC 2H5

Tabelle 12

Nr	R11	Nr.	R11 .
11.01	н	11.14	tertC4H9
11.02	F	11.15	CH2-CH=CH2
11.02	Cl	11.16	CH ₂ -C≡CH
11.04	Br	11.17	Pheny l
11.05	I	11.18	4-C1-phenyl
	CN	11.19	N(CH ₃) ₂
11.06		11.20	COOCH ₃
11.07	CH ₃	11.21	C00C 2H5
11.08	C ₂ H ₅	11.22	COCH ₃
11.09	n-C ₃ H ₇	11.23	COC 2H5
11.10	i -C ₃ H ₇	11.24	CH ₂ OCH ₃
11.11	n-C ₄ H ₉	11.25	(CH ₂) ₂ -OCH ₃
11.12	i-C ₄ H ₉	11.25	(01127 2 00113
11.13	s-C ₄ H ₉		

Tabelle 13

Nr.	R13	Nr.	R13	-
13.01	н	13.05	n-C ₃ H ₇	
13.02	CN	13.06	i-C3H7	
13.03	CH ₃	13.07	COOCH ₃	
13.04	C 2H5	13.08	COOC 2H5	

Tabelle 14

Nr.	R14
14.01	Н
14.02	CH ₃
14.03	C 2H5
14.04	n-C ₃ H ₇
14.05	i-C ₃ H ₇
14.06	n-C4Hg
14.07	n-C ₅ H ₁₁
14.08	n-C ₆ H ₁₃
14.10	CH ₂ CH=CH ₂
14.11	CH(CH ₃)-CH=CH ₂
14.12	CH2-CH=CH-CH2
14.13	CH2-C≡CH
14.14	CH(CH3)-C≡CH
14.15	CH2-C≡C-CH3
14.16	Cyclopropyl
14.17	Cyclobutyl
14.18	Cyclopentyl
14.19	Cyclohexyl
14.20	Cycloheptyl
14.22	(CH ₂) ₂ Cl
14.23	CH ₂ C1
14.25	Pheny l
14.26	2-F-phenyl
14.27	3-F-phenyl
14.28	4-F-pheny l
14.29	2-Cl-phenyl
14.30	3-C1-phenyl
14.31	4-Cl-phenyl
14.32	2-Br-phenyl
14.33	3-Br-phenyl
14.34	4-Br-phenyl

Tabelle 14 (Fortsetzung)

Nr.	R14
14.35	2-CH ₃ -phenyl
14.36	3-CH ₃ -pheny l
14.37	4-CH ₃ -phenyl
14.38	2-CF ₃ -pheny1
14.39	3-CF ₃ -phenyl
14.40	4-CF ₃ -phenyl
14.41	2-OCH3-phenyl
14.42	3-OCH ₃ -phenyl .
14.43	4-OCH ₃ -phenyl
14.44	4-NO ₂ -pheny 1
14.45	4-CN-phenyl
14.46	2,4-Cl ₂ -phenyl
14.47	2,4-(CH ₃) ₂ -phenyl
14.48	CH2-OCH3
14.49	(CH ₂) ₂ -OC ₂ H ₅
14.50	ОН
14.51	OCH ₃
14.52	0C ₂ H ₅
14.53	0-n-C ₃ H ₇
14.54	0-i-C ₃ H ₇
14.55	0-n-C ₄ H ₉
14.56	0-i-C4H9
14.57	0-s-C4H9 ·
14.58	O-tertC ₄ H ₉
14.59	O-CH ₂ CH=CH ₂
14.60	O-CH(CH ₃)CH=CH ₂
14.61	O-CH2C≡CH
14.62	O-CH(CH ₃)-C≡CH
14.63	O-CH ₂ -C≡C-CH ₃
14.64	O-CH ₂ -CH=CH-CH ₃
14.65	O-cyclopentyl
14.66	O-cyclohexyl
14.67	O-cyclopent-3-enyl

Tabelle 14 (Fortsetzung)

Nr.	R14
14.68	O-cyclohex-3-enyl
14.69	0-(CH ₂) ₂ -Cl
14.70	0-(CH ₂) ₂ -Cl
14.71	0-(CH ₂)-F
14.72	0-CH ₂ -CF ₃
14.73	0-(CH ₂): ₂ -Br
14.74	O-CH2-CH=CHC1
14.75	0-CH ₂ -C(C1)=CH ₂
14.76	0-CH ₂ -C(Br)=CH ₂
14.77	0-CH ₂ -CH=C(C1)-CH ₃
14.78	O-CH ₂ -C(C1)=CC1 ₂
14.79	O-CH ₂ -cyclopropyl
14.80	O-CH ₂ -cyclobutyl
14.81	O-CH ₂ -cyclopentyl
14.82	O-CH ₂ -cyclohexyl
14.83	O-CH ₂ -cycloheptyl
14.84	0-C0-CH ₃
14.85	0-CO-C ₂ H ₅
14.86	o-ch ₂ -cn
14.87	0-(CH ₂) ₃ -CN
14.88	0-CH ₂ -OCH ₃
14.89	0-CH ₂ -OC ₂ H ₅
14.90	0-(CH ₂) ₂ -0CH ₃
14.91	0-(CH ₂) ₂ -0C ₂ H ₅
14.92	0-(CH ₂) ₃ -0C ₂ H ₅
14.93	0-(CH ₂) ₂ -CO-OCH ₃
14.94	0-(CH ₂) ₂ -CO-OC ₂ H ₅
14.95	O-C(CH ₃)-CO-OCH ₃
14.96	0-C(CH ₃)-CO-OC ₂ H ₅
14.97	0-(CH ₂) ₂ -0H
14.98	O-CH ₂ -SCH ₃
14.99	0-(CH ₂) ₂ -N(CH ₃) ₂

Tabelle 14 (Fortsetzung)

Nr.	R14
14.100	0-(CH ₂) ₂ -N(C ₂ H ₅) ₂
14.101	O-CH ₂ -phenyl
14.102	O-(CH ₂) ₂ -phenyl
14.103	$0-(CH_2)_3$ -phenyl
14.104	0-(CH ₂)4-phenyl
14.105	0-(CH ₂) ₄ -(4-C1-pheny1)
14.106	$0-(CH_2)_4-(4-CH_3-pheny1)$
14.107	$0-(CH_2)_4-(4-CH_3-pheny1)$
14.108	0-(CH ₂) ₄ -(4-F-phenyl)
14.109	O-CH ₂ CH=CH-phenyl
14.110	$0-CH_2CH=CH-(4-F-phenyl)$
14.111	O-CH ₂ CH=CH-(4-Cl-phenyl)
14.112	$0-CH_2CH=CH-(3-OCH_3-phenyl)$
14.113	$0-(CH_2)_2-CH=CH-(4-F-phenyl)$
14.114	$0-(CH_2)_2-CH=CH-(4-Cl-phenyl)$
14.115	O-(CH ₂)-CH=CH-(3,4-C1 ₂ -pheny1)
14.116	O-CH ₂ -CH=C(CH ₃)-(4-F-pheny1)
14.117	O-CH ₂ -C≡C-CH ₂ -phenyl
14.119	0-(CH ₂) ₂ -0-phenyl
14.120	O-(CH ₂) ₂ -OCH ₂ -phenyl
14.121	0-(CH ₂) ₂ -0CH ₂ -(4-F-pheny1)
14.122	O-CH ₂ CH=CH-CH ₂ -O-phenyl
14.123	0-CH ₂ -C≡C-CH ₂ -0-phenyl
14.124	0-CH ₂ -C≡C-CH ₂ -0-(4-F-phenyl)
14.125	0-(CH ₂) ₂ -SCH ₂ -phenyl
14.126	0-(CH ₂) ₂ -SCH ₂ -(4-Cl-phenyl)
14.127	0-(CH2)2-N(CH3)-CH2-pheny l
14.128	NH ₂
14.129	NHCH 3
14.130	NH-C ₂ H ₅
14.131	NH-n-C ₃ H ₇
14.132	NH-1-C ₃ H ₇
14.133	NH-n-C4H9

Tabelle 14 (Fortsetzung)

Nr.	R14
14.134	NH-1-C4H9
14.135	NH-S-C4H9
14.136	NH-tertC ₄ H ₉
14.137	NH-cyclopropyl
14.138	NH-cyclobutyl
14.139	NH-cyclopentyl
14.140	NH-cyclohexyl
14.141	NH-cycloheptyl
14.142	N(CH ₃) ₂
14.143	N(C ₂ H ₅) ₂
14.144	NH-CH2CH=CH2
14.145	NH-CH2C≡CH
14.146	NH-CH ₂ -CF ₃
14.147	NH-CO-CH ₃
14.148	NH-COC 2H5
14.149	NH-CO-OCH ₃
14.150	NH-CO-OC 2H5
14.151	NH-COO-tertC ₄ H ₉
14.152	N-Pyrrolidinyl
14.153	N-Piperdinyl
14.154	N-Morpholino
14.155	N-Piperazinyl
14.156	NH-pheny l
14.157	NH-(4-C1-phenyl)
14.158	NH-(4-F-phenyl)
14.159	$NH-(4-OCH_3-phenyl)$
14.160	NH-(2,4-Cl ₂ -phenyl)
14.161	CH ₂ -OCH ₃
14.162	(CH ₂) ₂ -OCH ₃

Tabelle 15

Nr.	R3'
3'.01	CH ₃
3'.02	C 2H5
3'.03	n-C ₃ H ₇
3'.04	i-C ₃ H ₇
3'.05	n-C ₄ H ₉
3 '.06	i-C ₄ H ₉
3'.07	S-C4H9
3'.08	tertC ₄ H ₉
3'.09	n-C ₅ H ₁₁
3'.10	i-C ₅ H ₁₁
3'.11	n-C ₆ H ₁₃
3'.12	i-C ₆ H ₁₃
3'.13	CH ₂ CH=CH ₂
3'.14	-CH(CH ₃)-CH=CH ₂
3'.15	-CH ₂ -CH=CH-CH ₃
3'.16	-CH(CH ₃)-C≡CH
3'.17	-CH ₂ -C≡C-CH ₃

Besonders bevorzugt sind die folgenden 3-Phenylurazile I-1 bis I-24:

ŝ

ĩ

$$C_{2}H_{5}$$
 $C_{2}H_{5}$
 $C_{2}H_{5}$
 $C_{2}H_{5}$
 $C_{2}H_{5}$
 C_{1}
 $C_{$

wobei W in den vorstehend genannten Formeln I-1 bis I-24 jeweils für eine der folgenden Bedeutungen steht:

-CHO, -COCH₃, -COC₂H₅, -CO-n-C₃H₇, -CO-i-C₃H₇, -CO-n-C₄H₉, 5 $-CO-i-C_4H_9$, $-CO-s-C_4H_9$, $-CO-tert.-C_4H_9$, $-CO-CH_2CH=CH_2$, $-CO-CF_3$, -COCCl₃, -COCH₂C≡CH, -CO-cyclopropyl, -CO-cyclobutyl, -CO-cyclopentyl, -CO-cyclohexyl, -CO-CN, -CO-COOCH₃, -CO-COOC₂H₅, -CH=NH, -CH=NCH₃, -CH=NC₂H₅, -CH=N-n-C₃H₅, -CH=N-i-C₃H₅, -CH=N-n-C₄H₉, -CH=NCH₂CH=CH₂, -CH=NCH₂CH=CH₂-CH₃, -CH=NCH₂C=CH, 10 $-CH=NCH_2C\equiv C-CH_3$, -CH=N-cyclopropyl, -CH=N-cyclobutyl, -CH=N-cyclopentyl, -CH=N-cyclohexyl, -CH=N-cycloheptyl, $-\mathsf{CH} = \mathsf{N} - \mathsf{CH}_2 - \mathsf{CH}_2 + \mathsf{CI}_1, \quad -\mathsf{CH} = \mathsf{N} - \mathsf{CH}_2 + \mathsf{CI}_1, \quad -\mathsf{CH} = \mathsf{N} - \mathsf{C}_6 + \mathsf{H}_4,$ -CH=N-3-F-C6H4, -CH=N-4-F-C6H4, -CH=N-2-C1-C6H4, -CH=N-3-C1-C6H4, -CH=N-4-C1-C6H4, -CH=N-2-Br-C6H4, -CH=N-2-F-C6H4, 15 -CH=N-2-CH₃-C₆H₄, -CH=N-3-CH₃-C₆H₄, -CH=N-4-CH₃-C₆H₄, -CH=N-2-CF₃-C₆H₄, -CH-N-3-CF₃-C₆H₄, -CH=N-4-CF₃-C₆H₄, $-CH=N-2-OCH_3-C_6H_4$, $-CH=N-3-OCH_3-C_6H_4$, $-CH=N-4-OCH_3-C_6H_4$, $-CH=N-4-NO_2-C_6H_4$, $-CH=N-4-CN-C_6H_4$, -CH=N-2, $4-(C1,C1)-C_6H_4$, -CH=N-2, $4-(CH_3, CH_3)-C_6H_4$, $-CH=N-CH_2OCH_3$, $-CH=N-CH_2OC_2H_5$, 20 -CH=N-CH₂CH₂OCH₃, -CH=N-CH₂CH₂OC₂H₅, -CH=N-OH, -CH=N-OCH₃, $-CH=N-OC_2H_5$, $-CH=N-O-n-C_3H_7$, $-CH=N-O-i-C_3H_7$, $-CH=N-O-n-C_4H_9$, -CH=N-O-i-C4Hg, -CH=N-O-S-C4Hg, -CH=N-O-tert.-C4Hg,

Ç

```
-CH=N-O-CH2CH=CH2, -CH=N-O-CH(CH3)CH=CH2, -CH=N-O-CH2C=CH,
        -CH=N-O-CH(CH<sub>3</sub>)-C=CH, -CH=N-O-CH<sub>2</sub>-CH=CH-CH<sub>3</sub>, -CH=N-O-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-Cl,
        -CH=N-O-CH2-CH2-F, -CH=N-O-CH2-CF3, -CH=N-O-CH2-CH=CHCl,
        -CH=N-O-CH<sub>2</sub>-CCl=CH<sub>2</sub>, -CH=N-O-CH<sub>2</sub>-CBr=CH<sub>2</sub>, -CH=N-O-CH<sub>2</sub>-CH=CCl-CH<sub>3</sub>,
       -CH=N-OC(0)CH3, -CH=N-OC(0)C2H5, -CH=N-O-CH2-CN,
  5
        -\mathsf{CH} = \mathsf{N} - \mathsf{O} - \mathsf{CH}_2 - \mathsf{CH} = \mathsf{CH} - \mathsf{CH}_2 - \mathsf{O} - \mathsf{CH}_3, \quad -\mathsf{CH} = \mathsf{N} - \mathsf{O} - \mathsf{CH}_2 - \mathsf{CH} = \mathsf{CH} - \mathsf{CH}_2 - \mathsf{O} - \mathsf{tert} \cdot - \mathsf{C}_4 \mathsf{H}_9,
        -CH=N-O-(CH_2)_3-C_6H_5, -CH=N-O-(CH_2)_4-C_6H_5,
        -CH=N-O-(CH_2)_4-4-C1-C_6H_4, -CH=N-O-(CH_2)_4-4-OCH_3-C_6H_4,
        -CH=N-O-(CH2)4-4-CH3-C6H4, -CH=N-O-(CH2)4-4-F-C6H4,
        -CH=N-O-CH2CH=CH-C6H5, -CH=N-O-CH2CH=CH-4-F-C6H4,
10
        -CH=N-O-CH<sub>2</sub>CH=CH-4-Cl-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, -CH=N-O-CH<sub>2</sub>CH=CH-3-OCH<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>,
        -CH=N-O-(CH2)2CH=CH-4-F-C6H4, -CH=N-O-(CH2)CH=CH-4-C1-C6H4,
        -CH=N-O-CH2CH=CHCH2-4-OCH3-C6H4, -CH=N-O-CH2-CH=C(CH3)-C6H5
        -CH=N-O-(CH_2)_2CH=CH-3, 4(C1, C1)-C_6H_3, -CH=N-O-(CH_2)_3C=C-4-F-C_6H_4,
        -CH<sub>2</sub>=N-OCHOCH<sub>3</sub>, -CH=N-OC<sub>2</sub>H<sub>4</sub>OCH<sub>3</sub>, -CH=N-OCH<sub>2</sub>OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>,
15
        -CH=N-OCH(CH<sub>3</sub>)OCH<sub>3</sub>, -CH=N-OCH(CH<sub>3</sub>)COOCH<sub>3</sub>,
        -CH=N-OCH(CH<sub>3</sub>)COO-n-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>, -CH=N-NH<sub>2</sub>, -CH=N-NHCH<sub>3</sub>, -CH=N-NHC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>,
        -CH=N-NH-n-C3H7, -CH=N-NH-i-C3H7, -CH=N-NH-n-C4H9,
        -CH=N-NH-i-C4Hg, -CH=N-NH-s-C4Hg, -CH=N-NH-tert.-C4Hg,
       -CH=N-NH-cyclopropyl, -CH=N-NH-cyclobutyl, -CH=N-NH-cyclopentyl,
20
        -CH=N-NH-cyclohexyl, -CH=N-NH-cycloheptyl, -CH=N-N(CH_3)_2,
        -CH=N-N(C_2H_5)_2, -CH=N-N(C_3H_7)_2, -CH=N-N(i-C_3H_7)(CH_3),
        -CH=N-NHCH2-C=CH, -CH=N-NHCH2-C=CH, -CH=N-N(CH3)-CH2-C=CH,
        -CH=N-NHCH<sub>2</sub>CF<sub>3</sub>, -CH=N-NH-CO-CH<sub>3</sub>, -CH=N-NH-CO-CH<sub>2</sub>H<sub>5</sub>,
       -CH=N-NH-COOCH<sub>3</sub>, -CH=N-NH-COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, -CH=N-NH-COO-tert.-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>,
25
        -CH=N-pyrrolidin-1-yl, -CH=N-piperidin-1-yl,
        -CH=N-morpholin-4-yl, -CH=N-NH-C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, -CH=N-NH-(4-Cl-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>),
        -CH=N-NH-(4-NO_2-C_6H_4), -CH=N-NH-(4-F-C_6H_4),
       -CH=N-NH-(4-CH_3O-C_6H_4), -CH=N-NH-(2,4-Cl_2-C_6H_3),
       -CH=N-NH-(2, 4-(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>), -CH=N-NH-CO-NH<sub>2</sub>, -CH=N-NH-CO-NH<sub>C</sub>H<sub>3</sub>,
30
        -CH=N-NH-CO-NHC _2H<sub>5</sub>, -CH=N-NH-CO-N(CH_3) _2, -CH=CH-COOH,
        -CH=CH-CO-OCH3, -CH=CH-CO-OC2H5, -CH=CH-CO-O-n-C3H7,
       -\mathsf{CH} = \mathsf{CH} - \mathsf{CO} - \mathsf{O} - \mathsf{i} - \mathsf{C}_3\mathsf{H}_7, \quad -\mathsf{CH} = \mathsf{CH} - \mathsf{CO} - \mathsf{O} - \mathsf{n} - \mathsf{C}_4\mathsf{H}_9, \quad -\mathsf{CH} = \mathsf{CH} - \mathsf{CO} - \mathsf{O} - \mathsf{tert} \cdot - \mathsf{C}_4\mathsf{H}_9,
        -CH=CH-CO-O-cyclopropyl, -CH=CH-CO-O-cyclobutyl,
       -CH=CH-CO-O-cyclopentyl, -CH=CH-CO-O-cyclohexyl,
35
       -CH=CH-CO-O-cycloheptyl, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-COOH, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-OCH<sub>3</sub>,
        -CH=C(CH_3)-CO-OC_2H_5, -CH=C(CH_3)-CO-O-n-C_3H_7,
        -CH=C(CH_3)-CO-O-i-C_3H_7, -CH=C(CH_3)-CO-O-n-C_4H_9,
        -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-O-tert.-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-O-cyclopropyl,
       -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-O-cyclobutyl, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-O-cyclopentyl,
40
```

```
-CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-O-cyclohexyl, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-O-cycloheptyl,
      -CH=C(C_2H_5)-COOH, -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH_3, -CH=C(C_2H_5)-CO-OC_2H_5,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-O-n-C_3H_7, -CH=C(C_2H_5)-CO-O-i-C_3H_7,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-O-n-C_4H_9, -CH=C(C_2H_5)-CO-O-tert.-C_4H_9,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-O-cyclopropyl, -CH=C(C_2H_5)-CO-O-cyclobutyl,
 5
      -CH=C\left(C_{2}H_{5}\right)-CO-O-cyclopentyl, -CH=C\left(C_{2}H_{5}\right)-CO-O-cyclohexyl,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-O-cycloheptyl, -CH=C(Cl)-COOH, -CH=C(Cl)-CO-OCH_3,
      -\text{CH=C(C1)-C0-OC}_{2}\text{H}_{5}, \quad -\text{CH=C(C1)-C0-O-n-C}_{3}\text{H}_{7}, \quad -\text{CH=C(C1)-C0-O-i-C}_{3}\text{H}_{7},
      -CH=C(C1)-CO-O-n-C_4H_9, -CH=C(C1)-CO-O-tert.-C_4H_9,
      -CH=C(Cl)-CO-O-cyclopropyl, -CH=C(Cl)-CO-O-cyclobutyl,
10
      -CH=C(C1)-CO-O-cyclopenty1, -CH=C(C1)-CO-O-cyclohexy1,
      -CH=C(Cl)-CO-O-cycloheptyl, -CH=C(Br)-COOH, -CH=C(Br)-CO-OCH<sub>3</sub>,
      -CH=C(Br)-CO-OC_2H_5, -CH=C(Br)-CO-O-n-C_3H_7, -CH=C(Br)-CO-O-i-C_3H_7,
      -CH=C(Br)-CO-O-n-C_4H_9, -CH=C(Br)-CO-O-tert.-C_4H_9,
      -CH=C(Br)-CO-O-cyclopropyl, -CH=C(Br)-CO-O-cyclobutyl,
15
      -CH=C(Br)-CO-O-cyclopentyl, -CH=C(Br)-CO-O-cyclohexyl,
      -CH=C(Br)-CO-O-cycloheptyl, -CH=C(CN)-COOH, -CH=C(CN)-CO-OCH<sub>3</sub>,
      -CH=C(CN)-CO-OC_2H_5, -CH=C(CN)-CO-O-n-C_3H_7, -CH=C(CN)-CO-O-i-C_3H_7,
      -CH=C(CN)-CO-O-n-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>, -CH=C(CN)-CO-O-tert.-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>,
      -CH=C(CN)-CO-O-cyclopropyl, -CH=C(CN)-CO-O-cyclobutyl,
20
      -CH=C(CN)-CO-O-cyclopentyl, -CH=C(CN)-CO-O-cyclohexyl,
      -CH=C(CN)-CO-O-cycloheptyl, -CH=CH-CO-OCH<sub>2</sub>-OCH<sub>3</sub>,
      -CH=CH-CO-OCH_2-OC_2H_5, -CH=CH-CO-OCH_2-O-n-C_3H_5,
      -CH=CH-CO-OCH_2-O-i-C_3H_5, -CH=CH-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
      -CH=CH-CO-OCH(CH<sub>3</sub>)-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, -CH=CH-CO-O-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-OCH<sub>3</sub>,
25
      -CH=CH-CO-O-CH_2CH_2-OC_2H_5, -CH=C(CH_3)-CO-OCH_2-OCH_3,
      -CH=C(CH_3)-CO-OCH_2-OC_2H_5, -CH=C(CH_3)-CO-OCH_2-O-n-C_3H_5,
      -CH=C(CH_3)-CO-OCH_2-O-i-C_3H_5, -CH=C(CH_3)-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
      -CH=C(CH_3)-CO-OCH(CH_3)-OC_2H_5, -CH=C(CH_3)-CO-O-CH_2CH_2-OCH_3,
      -CH=C(CH_3)-CO-O-CH_2CH_2-OC_2H_5, -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-OCH_3,
30
      -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-OC_2H_5, -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-O-n-C_3H_5,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-O-i-C_3H_5, -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH(CH_3)-OC_2H_5, -CH=C(C_2H_5)-CO-O-CH_2CH_2-OCH_3,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-O-CH_2CH_2-OC_2H_5, -CH=C(C1)-CO-OCH_2-OCH_3,
      -CH=C(C1)-CO-OCH_2-OC_2H_5, -CH=C(C1)-CO-OCH_2-O-n-C_3H_5,
35
      -CH=C(C1)-CO-OCH_2-O-i-C_3H_5, -CH=C(C1)-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
     -CH=C(C1)-CO-OCH(CH<sub>3</sub>)-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, -CH=C(C1)-CO-O-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-OCH<sub>3</sub>,
      -CH=C(C1)-CO-O-CH_2CH_2-OC_2H_5, -CH=C(Br)-CO-OCH_2-OCH_3,
      -CH=C(Br)-CO-OCH<sub>2</sub>-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, -CH=C(Br)-CO-OCH<sub>2</sub>-O-n-C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>,
      -CH=C(Br)-CO-OCH_2-O-i-C_3H_5, -CH=C(Br)-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
40
```

```
-CH=C(Br)-CO-OCH(CH3)-OC2H5, -CH=C(Br)-CO-O-CH2CH2-OCH3,
        -CH=C(Br)-CO-O-CH2CH2-OC2H5, -CH=C(CN)-CO-OCH2-OCH3,
        -CH=C(CN)-CO-OCH2-OC2H5, -CH=C(CN)-CO-OCH2-O-n-C3H5,
        -CH=C(CN)-CO-OCH2-O-i-C3H5, -CH=C(CN)-CO-OCH(CH3)-OCH3,
        -CH=C(CN)-CO-OCH(CH_3)-OC_2H_5, -CH=C(CN)-CO-O-CH_2CH_2-OCH_3,
   5
        -CH=C(CN)-CO-O-CH2CH2-OC2H5, -CH=CH-CO-OCH2-CF3,
        -CH=CH-CO-OCH2-CCl3, -CH=CH-CO-OCH2-oxiranyl,
        -CH=CH-CO-O(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-Br, -CH=CH-CO-OCH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>, -CH=CH-CO-OCH<sub>2</sub>-C=CH,
        -CH=CH-CO-OCH2-CN, -CH=CH-CO-O(CH2)2-CN, -CH=C(CH3)-CO-OCH2-CF3,
        -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-OCH<sub>2</sub>-CCl<sub>3</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-OCH<sub>2</sub>-oxiranyl,
  10
        -CH=C(CH_3)-CO-O(CH_2)_3-Br, -CH=C(CH_3)-CO-OCH_2-CH=CH_2,
        -CH=C(CH_3)-CO-OCH_2-C\equiv CH, -CH=C(CH_3)-CO-OCH_2-CN,
        -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-O(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-CN, -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-OCH<sub>2</sub>-CF<sub>3</sub>,
        -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-CCl_3, -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-oxiranyl,
        -CH=C(C_2H_5)-CO-O(CH_2)_3-Br, -CH=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-CH=CH_2,
. 15
        -CH=C(C2H5)-CO-OCH2-C=CH, -CH=C(C2H5)-CO-OCH2-CN,
        -CH=C(C_2H_5)-CO-O(CH_2)_2-CN, -CH=C(C1)-CO-OCH_2-CF_3,
        -CH=C(C1)-CO-OCH_2-CC1_3, -CH=C(C1)-CO-OCH_2-oxirany1,
        -CH=C(C1)-CO-O(CH_2)_3-Br, -CH=C(C1)-CO-OCH_2-CH=CH_2,
 20
        -CH=C(C1)-CO-OCH_2-C\equiv CH, -CH=C(C1)-CO-OCH_2-CN,
        -CH=C(C1)-CO-O(CH_2)_2-CN, -CH=C(Br)-CO-OCH_2-CF_3,
        -CH=C(Br)-CO-OCH2-CCl3, -CH=C(Br)-CO-OCH2-oxiranyl,
        -CH=C(Br)-CO-O(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-Br, -CH=C(Br)-CO-OCH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>,
        -CH=C(Br)-CO-OCH2-CECH, -CH=C(Br)-CO-OCH2-CN,
        -CH=C(Br)-CO-O(CH_2)_2-CN, -CH=C(CN)-CO-OCH_2-CF_3,
 25
        -CH=C(CN)-CO-OCH<sub>2</sub>-CCl<sub>3</sub>, -CH=C(CN)-CO-QCH<sub>2</sub>-oxiranyl,
        -CH=C(CN)-CO-O(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-Br, -CH=C(CN)-CO-OCH<sub>2</sub>-CH=CH<sub>2</sub>,
        -CH=C(CN)-CO-OCH_2-C\equiv CH, -CH=C(CN)-CO-OCH_2-CN,
        -CH=C(CN)-CO-O(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-CN, -CH=CH-CO-CH<sub>3</sub>, -CH=CH-CO-C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>,
       -CH=CH-CO-n-C3H7, -CH=CH-CO-i-C3H7, -CH=CH-CO-n-C4Hg,
 30
       -CH=CH-CO-tert.-C4Hg, -CH=CH-CO-CH2C1, -CH=CH-CO-CH2Br,
       -CH=CH-CO-CHCl2, -CH=CH-CO-CH2-OCH3, -CH=CH-CO-CH(OCH3)2,
       -CH=CH-CO-CH<sub>2</sub>-SCH<sub>3</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-CH<sub>3</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>,
       -CH=C(CH_3)-CO-n-C_3H_7, -CH=C(CH_3)-CO-i-C_3H_7, -CH=C(CH_3)-CO-n-C_4H_9,
       -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-tert.-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-CH<sub>2</sub>C1,
 35
       -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-CH<sub>2</sub>Br, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-CHCl<sub>2</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-CH<sub>2</sub>-OCH<sub>3</sub>,
       -CH=C(CH_3)-CO-CH(OCH_3)_2, -CH=C(CH_3)-CO-CH_2-SCH_3,
       -CH=C(C_2H_5)-CO-CH_3, -CH=C(C_2H_5)-CO-C_2H_5, -CH=C(C_2H_5)-CO-n-C_3H_7,
       -CH=C(C_2H_5)-CO-i-C_3H_7, -CH=C(C_2H_5)-CO-n-C_4H_9,
       -CH=C(C_2H_5)-CO-tert.-C_4H_9, -CH=C(C_2H_5)-CO-CH<sub>2</sub>Cl,
 40
```

```
-CH=C(C_2H_5)-CO-CH_2Br, -CH=C(C_2H_5)-CO-CHCl_2,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-CH_2-OCH_3, -CH=C(C_2H_5)-CO-CH(OCH_3)_2,
    -CH=C(C_2H_5)-CO-CH_2-SCH_3, -CH=C(C1)-CO-CH_3, -CH=C(C1)-CO-C_2H_5,
      -CH = C(C1) - CO - n - C_3H_7, \quad -CH = C(C1) - CO - i - C_3H_7, \quad -CH = C(C1) - CO - n - C_4H_9,
 5 -CH=C(C1)-CO-tert.-C4H9, -CH=C(C1)-CO-CH2C1, -CH=C(C1)-CO-CH2Br,
      -CH=C(C1)-CO-CHC1_2, -CH=C(C1)-CO-CH_2-OCH_3,
      -CH=C(C1)-CO-CH(OCH_3)_2, -CH=C(C1)-CO-CH_2-SCH_3, -CH=C(Br)-CO-CH_3,
      -CH=C(Br)-CO-C_2H_5, -CH=C(Br)-CO-n-C_3H_7, -CH=C(Br)-CO-i-C_3H_7,
      -CH=C(Br)-CO-n-C_4H_9, -CH=C(Br)-CO-tert.-C_4H_9, -CH=C(Br)-CO-CH_2Cl,
     -CH=C(Br)-CO-CH<sub>2</sub>Br, -CH=C(Br)-CO-CHCl<sub>2</sub>, -CH=C(Br)-CO-CH<sub>2</sub>-OCH<sub>3</sub>,
10
      -CH=C(Br)-CO-CH(OCH_3)_2, -CH=C(Br)-CO-CH_2-SCH_3, -CH=C(CN)-CO-CH_3,
      -CH=C(CN)-CO-C_2H_5, -CH=C(CN)-CO-n-C_3H_7, -CH=C(CN)-CO-i-C_3H_7,
      -CH=C(CN)-CO-n-C_4H_9, -CH=C(CN)-CO-tert.-C_4H_9, -CH=C(CN)-CO-CH_2C1,
      -CH=C(CN)-CO-CH_2Br, -CH=C(CN)-CO-CHCl_2, -CH=C(CN)-CO-CH_2-OCH_3,
      -CH=C(CN)-CO-CH(OCH_3)_2, -CH=C(CN)-CO-CH_2-SCH_3, -CH=CH-CO-C_6H_5,
15
      -CH=CH-CO-(4-C1-C_6H_4), -CH=C(CH_3)-CO-C_6H_5,
      -CH=C(CH_3)-CO-(4-Cl-C_6H_4), -CH=C(C_2H_5)-CO-C_6H_5,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-(4-C1-C_6H_4), -CH=C(C1)-CO-C_6H_5, -CH=C(Br)-CO-C_6H_5,
      -CH=C(CN)-CO-C_6H_5 -CH=CH-CO-NH_2, -CH=CH-CO-NHCH_3,
     -CH=CH-CO-N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, -CH=CH-CO-NH-C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, -CH=CH-CO-N(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>,
20
      -CH=CH-CO-NH-n-C_3H_7, -CH=CH-CO-NH-i-C_3H_7,
      -CH=CH-CO-NH-tert.-C4Hg, -CH=CH-CO-NH-cyclopropyl,
      -CH=CH-CO-NH-cyclobutyl, -CH=CH-CO-NH-cyclopentyl,
      -CH=CH-CO-NH-cyclohexyl, -CH=CH-CO-NH-cycloheptyl,
     -CH=CH-CO-NH-cyclooctyl, -CH=CH-CO-pyrrolidin-1-yl,
25
      -CH=CH-CO-piperidin-1-yl, -CH=CH-CO-morpholin-4-yl,
      -CH=CH-CO-NH-CH2CH=CH2, -CH=CH-CO-NH-CH2C=CH,
      -CH=CH-CO-N(CH<sub>3</sub>)-CH<sub>2</sub>C\equivCH, -CH=CH-CO-NH-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>C1,
      -CH=CH-CO-NH-C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH<sub>2</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NHCH<sub>3</sub>,
     -CH=C(CH_3)-CO-N(CH_3)_2, -CH=C(CH_3)-CO-NH-C_2H_5,
30
     -CH=C(CH_3)-CO-N(C_2H_5)_2, -CH=C(CH_3)-CO-NH-n-C_3H_7,
      -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-i-C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-tert.-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>,
      -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-cyclopropyl, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-cyclobutyl,
     -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-cyclopentyl, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-cyclohexyl,
     -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-cycloheptyl, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-cyclooctyl,
35
      -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-pyrrolidin-1-yl, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-piperidin-1-yl,
      -CH=C(CH_3)-CO-morpholin-4-y1, -CH=C(CH_3)-CO-NH-CH_2CH=C(CH_3)_2,
      -CH=C(CH_3)-CO-NH-CH_2C\equiv CH, -CH=C(CH_3)-CO-N(CH_3)-CH_2C\equiv CH,
      -CH=C(CH_3)-CO-NH-(CH_2)_2Cl, -CH=C(CH_3)-CO-NH-C_6H_5,
     -CH=C(C_2H_5)-CO-NH_2, -CH=C(C_2H_5)-CO-NHCH_3, -CH=C(C_2H_5)-CO-N(CH_3)_2,
40
```

```
-CH=C(C_2H_5)-CO-NH-C_2H_5, -CH=C(C_2H_5)-CO-N(C_2H_5)_2,
      -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-NH-n-C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>, -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-NH-i-C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-NH-tert.-C_4H_9, -CH=C(C_2H_5)-CO-NH-cyclopropyl,
      -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-NH-cyclobutyl, -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-NH-cyclopentyl,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-NH-cyclohexyl, -CH=C(C_2H_5)-CO-NH-cycloheptyl,
      -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-NH-cyclooctyl, -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-pyrrolidin-1-yl,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-piperidin-1-yl, -CH=C(C_2H_5)-CO-morpholin-4-yl,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-NH-CH_2CH=C(C_2H_5)_2, -CH=C(C_2H_5)-CO-NH-CH_2C\equiv CH,
      -CH=C(C2H5)-CO-N(CH3)-CH2CECH, -CH=C(C2H5)-CO-NH-(CH2)2C1,
      -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-NH-C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, -CH=C(C1)-CO-NH<sub>2</sub>, -CH=C(C1)-CO-NHCH<sub>3</sub>,
10
      -CH=C(C1)-CO-N(CH3)2, -CH=C(C1)-CO-NH-C2H5,
      -CH=C(C1)-CO-N(C_2H_5)_2, -CH=C(C1)-CO-NH-n-C_3H_7,
      -CH=C(C1)-CO-NH-i-C_3H_7, -CH=C(C1)-CO-NH-tert.-C_4H_9,
      -CH=C(Cl)-CO-NH-cyclopropyl, -CH=C(Cl)-CO-NH-cyclobutyl,
      -CH=C(C1)-CO-NH-cyclopentyl, -CH=C(C1)-CO-NH-cyclohexyl,
15
      -CH=C(Cl)-CO-NH-cycloheptyl, -CH=C(Cl)-CO-NH-cyclooctyl,
      -CH=C(C1)-CO-pyrrolidin-1-yl, -CH=C(C1)-CO-piperidin-1-yl,
      -CH=C(C1)-CO-morpholin-4-yl, -CH=C(C1)-CO-NH-CH2CH=C(C1)2,
      -CH=C(C1)-CO-NH-CH_2C\equiv CH, -CH=C(C1)-CO-N(CH_3)-CH_2C\equiv CH,
      -CH=C(C1)-CO-NH-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>C1, -CH=C(C1)-CO-NH-C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, -CH=C(Br)-CO-NH<sub>2</sub>,
20
      -CH=C(Br)-CO-NHCH<sub>3</sub>, -CH=C(Br)-CO-N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, -CH=C(Br)-CO-NH-C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>,
      -CH=C(Br)-CO-N(C_2H_5)_2, -CH=C(Br)-CO-NH-n-C_3H_7,
      -CH=C(Br)-CO-NH-i-C_3H_7, -CH=C(Br)-CO-NH-tert.-C_4H_9,
      -CH=C(Br)-CO-NH-cyclopropyl, -CH=C(Br)-CO-NH-cyclobutyl,
      -CH=C(Br)-CO-NH-cyclopentyl, -CH=C(Br)-CO-NH-cyclohexyl,
25
      -CH=C(Br)-CO-NH-cycloheptyl, -CH=C(Br)-CO-NH-cyclooctyl,
      -CH=C(Br)-CO-pyrrolidin-1-yl, -CH=C(Br)-CO-piperidin-1-yl,
      -CH=C(Br)-CO-morpholin-4-yl, -CH=C(Br)-CO-NH-CH2CH=C(Br)2,
      -CH=C(Br)-CO-NH-CH_2C\equiv CH, -CH=C(Br)-CO-N(CH_3)-CH_2C\equiv CH,
      -CH=C(Br)-CO-NH-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>Cl, -CH=C(Br)-CO-NH-C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, -CH=C(CN)-CO-NH<sub>2</sub>,
30
      -CH=C(CN)-CO-NHCH3, -CH=C(CN)-CO-N(CH3)2, -CH=C(CN)-CO-NH-C2H5,
      -CH=C(CN)-CO-N(C2H5)2, -CH=C(CN)-CO-NH-n-C3H7,
      -CH=C(CN)-CO-NH-i-C_3H_7, -CH=C(CN)-CO-NH-tert.-C_4H_9,
      -CH=C(CN)-CO-NH-cyclopropyl, -CH=C(CN)-CO-NH-cyclobutyl,
      -CH=C(CN)-CO-NH-cyclopentyl, -CH=C(CN)-CO-NH-cyclohexyl,
35
      -CH=C(CN)-CO-NH-cycloheptyl, -CH=C(CN)-CO-NH-cyclooctyl,
      -CH=C(CN)-CO-pyrrolidin-1-yl, -CH=C(CN)-CO-piperidin-1-yl,
      -CH=C(CN)-CO-morpholin-4-yl, -CH=C(CN)-CO-NH-CH2CH=C(CN)2,
      -CH=C(CN)-CO-NH-CH_2C\equiv CH, -CH=C(CN)-CO-N(CH_3)-CH_2C\equiv CH,
      -CH=C(CN)-CO-NH-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>Cl, -CH=C(CN)-CO-NH-C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, -CH=CH-CO-SCH<sub>3</sub>,
40
```

```
-CH=CH-CO-SC2H5, -CH=CH-CO-S-n-C3H7, -CH=CH-CO-S-i-C3H7,
      -CH=CH-CO-S-n-C_4H_9, -CH=CH-CO-S-tert.-C_4H_9, -CH=C(CH_3)-CO-SCH_3,
      -CH=C(CH_3)-CO-SC_2H_5, -CH=C(CH_3)-CO-S-n-C_3H_7,
      -CH=C(CH_3)-CO-S-i-C_3H_7, -CH=C(CH_3)-CO-S-n-C_4H_9,
     -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CO-S-tert.-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>, -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-SCH<sub>3</sub>,
      -CH=C(C_2H5)-CO-SC_2H_5, -CH=C(C_2H_5)-CO-S-n-C_3H_7,
      -CH=C(C_2H_5)-CO-S-i-C_3H_7, -CH=C(C_2H_5)-CO-S-n-C_4H_9,
      -CH=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-S-tert.-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>, -CH=C(Cl)-CO-SCH<sub>3</sub>,
      -CH=C(C1)-CO-SC_2H_5; -CH=C(C1)-CO-S-n-C_3H_7, -CH=C(C1)-CO-S-i-C_3H_7,
      -CH=C(C1)-CO-S-n-C_4H_9, -CH=C(C1)-CO-S-tert.-C_4H_9,
10
      -CH=C(Br)-CO-SCH_3, -CH=C(Br)-CO-SC_2H_5, -CH=C(Br)-CO-S-n-C_3H_7,
      -CH=C(Br)-CO-S-i-C_3H_7, -CH=C(Br)-CO-S-n-C_4H_9,
      -CH=C(Br)-CO-S-tert.-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>, -CH=C(CN)-CO-SCH<sub>3</sub>, -CH=C(CN)-CO-SC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>,
      -CH=C(CN)-CO-S-n-C_3H_7, -CH=C(CN)-CO-S-i-C_3H_7,
    -CH=C(CN)-CO-S-n-C4Hg, -CH=C(CN)-CO-S-tert.-C4Hg,
15
      -CH=C(COCH_3)-CO-OCH_3, -CH=C(COC_2H_5)-CO-OCH_3,
      -CH=C(CO-n-C_3H_7)-CO-OCH_3, -CH=C(COCH_3)-CO-OC_2H_5,
      -CH=C(COC_2H_5)-CO-OC_2H_5, -CH=C(CO-n-C_3H_7)-CO-OC_2H_5,
      -CH=C(COCH_3)-CO-O-n-C_3H_7, -CH=C(COC_2H_5)-CO-O-n-C_3H_7,
      -CH=C(CO-n-C_3H_7)-CO-O-n-C_3H_7, -CH=C(CF_3)-CO-OCH_3,
20
      -CH=C(CF_3)-CO-OC_2H_5, -CH=C(CF_3)-CO-O-n-C_3H_7,
      -CH=C(CF_3)-CO-O-i-C_3H_7, -CH=C(CF_3)-CO-O-n-C_4H_9,
      -CH=C(CF_3)-CO-O-tert.-C_4H_9, -CH=C(COOCH_3)_2, -CH=C(COOC_2H_5)_2,
     -CH=C(COOCH_3)-CO-OC_2H_5, -CH=C(COO-n-C_3H_7)-CO-OCH_3,
      -CH=C(COO-n-C_3H_7)-CO-OC_2H_5, -CH=C(COO-n-C_3H_7)_2,
25
      -CH=CH-CH=CH-COOH, -CH=CH-CH=CH-CO-OCH<sub>3</sub>, -CH=CH-CH=CH-CO-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>,
      -CH=CH-CH=C(COOCH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, -CH=CH-CH=C(CN)-CO-OCH<sub>3</sub>,
      -CH=CH-CH=C(CN)-CO-OC_2H_5, -CH=C(CH_3)-CH=C(CN)-CO-OCH_3,
      -CH=C(CH_3)-CH=C(CN)-CO-OC_2H_5, -CH=C(CH_3)-CH=C(CH_3)-CO-OCH_3,
      -CH=C(CH_3)-CH=C(C1)-CO-OCH_3, -CH=C(CH_3)-CH=C(Br)-CO-OCH_3,
30
      -CH=C(CH_3)-CH=C(CH_3)-CO-OC_2H_5, -CH=C(CH_3)-CH=C(C1)-CO-OC_2H_5,
      -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CH=C(Br)-CO-OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, -CH=C(CH<sub>3</sub>)-CH=C(CN)-CO-NH<sub>2</sub>,
      -CH=C(CH_3)-CH=C(CN)-CO-NH-CH_3, -CH=CH-(CH_2)_2-COOH,
      -CH=CH-(CH_2)_2-CO-OCH_3, -CH=CH-(CH_2)_2-CO-OC_2H_5,
      -CH=CH-CH_2-CH(COOCH_3)_2, -CH=CH-CH_2-CH(COOC_2H_5)_2,
35
      -CH=CH-CH_2-CH(CN)-CO-OCH_3, -CH=CH-CH_2-CH(CN)-CO-OC_2H_5,
      -CH=CH-CH_2-CH(CH_3)-CO-OCH_3, -CH=CH-CH_2-CH(CH_3)-CO-OC_2H_5,
      -CH=CH-(CH_2)_2-CO-NH_2, -CH=CH-(CH_2)_2-CO-NH-CH_3, -CH=CH-CH_2-COOH,
      -CH=CH-CH_2-CO-OCH_3, -CH=CH-CH_2-CO-OC_2H_5,
      -CH=C(COOCH_3)-CH_2-CO-OCH_3, -CH=C(COOCH_3)-CH_2-CO-OC_2H_5,
40
```

ጱ

. ?

```
-CH=CH-CH<sub>2</sub>-CO-NH<sub>2</sub>, -CH=CH-CH<sub>2</sub>-CO-NH-CH<sub>3</sub>, -CH=CH-CH<sub>2</sub>-CO-N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>,
          -CH(OCH_3)_2, -CH(SCH_3)_2, -CH(OC_2H_5)_2, -CH(SC_2H_5)_2, -CH(O-n-C_3H_7)_2,
         -CH(O-i-C_3H_7)_2, -CH(S-n-C_3H_7)_2, -CH(S-i-C_3H_7)_2, -CH(O-n-C_4H_9)_2,
         -CH(O-i-C_4H_9)_2, -CH(O-s-C_4H_9)_2, -CH(O-tert.-C_4H_9)_2,
         -CH(S-n-C_4H_9)_2, -CH(S-i-C_4H_9)_2, -CH(S-s-C_4H_9)_2,
  5
         -CH(S-tert.-C_4H_9)<sub>2</sub>, -CH(OC_5H_{11})<sub>2</sub>, 1,3-Dioxolan-2-y1, 1,3-Dithio-
          lan-2-y1, 1,3-Oxathiolan-2-y1, 4-Methyl-1,3-dioxolan-2-y1,
         4-Methyl-1, 3-dithiolan-2-yl, 4-Methyl-1, 3-oxathiolan-2-yl,
         5-Methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Ethyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Ethyl-
         1,4-dithiolan-2-yl, 4-Ethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 5-Ethyl-1,3-oxa-
10
         thiolan-2-yl, 4,5-Dimethyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4,4-Dimethyl-1,3-
         dioxolan-2-yl, 4,5-Dimethyl-1,3-dithiolan-2-yl, 5,5-Dimethyl-1,3-
         dithiolan-2-yl, 4,5-Dimethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 5,5-Dimethyl-
         1.3-oxathiolan-2-yl, 4,4-Dimethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Vinyl-
         1,3-dioxolan-2-yl, 4-vinyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-vinyl-1,3-oxa-
15
         thiolan-2-yl, 5-Vinyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Chlormethyl-1,3-
         dioxolan-2-yl, 4-Chlormethyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Chlormethyl-
         1,3-oxathiolan-2-yl, 5-Chlormethyl-1,3-oxathiolan-2-yl,
        4-Hydroxymethyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Hydroxymethyl-1,3-dithio-
         lan-2-yl, 4-Hydroxymethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 5-Hydroxymethyl-
20
         1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Methoxymethyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Allyl-
         oxymethyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Propargyloxymethyl-1,3-dioxolan-
         2-yl, 4-Acetoxymethyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Methoxymethyl-1,3-
         dithiolan-2-yl, 4-Allyloxymethyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Propargyl-
         oxymethyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Acetoxymethyl-1,3-dithiolan-2-yl,
25
         4-Methoxymethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 5-Methoxymethyl-1,3-oxa-
         thiolan-2-yl, 4-Allyloxymethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 5-Allyloxy-
         methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Propargyloxymethyl-1,3-oxathiolan-
         2-yl. 5-Propargyloxymethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Acetoxymethyl-
         1,3-oxathiolan-2-y1, 5-Acetoxymethyl-1,3-oxathiolan-2-yl,
30
         4-Methylthiomethyl-1, 3-dioxolan-2-yl, 4-Methylthiomethyl-1, 3-
         dithiolan-2-yl, 4-Carboxy-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Carboxy-1,3-
         dithiolan-2-yl, 4-Methoxycarbonyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Ethoxy-
         carbonyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-n-Butoxycarbonyl-1,3-dioxolan-2-yl,
         4-Methoxycarbonyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Ethoxycarbonyl-1,3-di-
35
         thiolan-2-yl, 4-n-Butoxycarbonyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Methoxy-
         carbony \ l-4-methy \ l-1, \ 3-dioxolan-2-y \ l, \quad 4-Methoxy carbony \ l-4-methy \ l-1, \ l
         1,3-dithiolan-2-yl, 4-Ethoxycarbonyl-4-methyl-1,3-dioxolan-2-yl,
         4-Ethoxycarbonyl-4-methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-n-Butoxycarbonyl-
         4-methyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-n-Butoxycarbonyl-4-methyl-1,3-di-
40
```

thiolan-2-yl, 4-Cyanomethyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Cyanomethyl-1,3dithiolan-2-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 1,3-Dithian-2-yl, 1,3-Oxathian-2-yl, 5-Methyl-1,3-dioxan-2-yl, 5-Methyl-1,3-dithian-2-yl, 5-Methyl-1, 3-oxathian-2-yl, 5, 5-Dimethyl-1, 3-dioxan-2-yl, 4, 6-Dimethyl-1, 3-dioxan-2-yl, 4, 4-Dimethyl-1, 3-dioxan-2-yl, 5, 5-Di $methyl-1, 3-dithian-2-yl, \ 4, 6-Dimethyl-1, 3-dithian-2-yl, \ 4, 4-Di-1, 3-dithian-2-yl, \ 4, 4-Di-1$ methyl-1, 3-dithian-2-yl, 5, 5-Dimethyl-1, 3-oxathian-2-yl, 4, 4-Dimethyl-1, 3-oxathian-2-yl, 6, 6-Dimethyl-1, 3-oxathian-2-yl, $4- Hydroxymethy 1-1, 3- dioxan-2-y1, \ \, 4- Methoxymethy 1-1, 3- dioxan-2-y1, \ \,$ 4-Allyloxymethyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-Acetoxymethyl-1,3-dioxan-2-10 yl, 4-Hydroxymethyl-1,3-dithian-2-yl, 4-Methoxymethyl-1,3-dithian-2-yl, 4-Allyloxymethyl-1,3-dithian-2-yl, 4-Acetoxymethyl-1,3-dithian-2-yl, 4-Chlormethyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-Chlormethyl-1,3-dithian-2-yl, 1,3-Dioxepan-2-yl, 1,3-Dithiepan-2-yl, 1,3-Dioxep-5-en-2-yl, 4-Methoxycarbonyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-Ethoxy-15 carbonyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-n-Butoxycarbonyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-Methoxycarbonyl-1,3-dithian-2-yl, 4-Ethoxycarbonyl-1,3-dithian-2-yl, 4-n-Butoxycarbonyl-1,3-dithian-2-yl, 4-Methoxycarbonyl-4methyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-Ethoxycarbonyl-4-methyl-1,3-dioxan-2yl, 4-n-Butoxycarbonyl-4-methyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-Methoxy-20 carbonyl-4-methyl-1,3-dithian-2-yl, 4-Ethoxycarbonyl-4-methyl-1,3-dithian-2-yl, 4-n-Butoxycarbonyl-4-methyl-1,3-dithian-2-yl, $-C(CH_3)(OCH_3)_2$, $-C(CH_3)(SCH_3)_2$, $-C(CH_3)(OC_2H_5)_2$, $-C(CH_3)(SC_2H_5)_2$, $-C(CH_3)(O-n-C_3H_7)_2$, $-C(CH_3)(O-i-C_3H_7)_2$, $-C(CH_3)(S-n-C_3H_7)_2$, $-C(CH_3)(S-i-C_3H_7)_2$, $-C(CH_3)(O-n-C_4H_9)_2$, $-C(CH_3)(O-i-C_4H_9)_2$, 25 $-C(CH_3)(O-s-C_4H_9)_2$, $-C(CH_3)(O-tert.-C_4H_9)_2$, $-C(CH_3)(S-n-C_4H_9)_2$, $-C(CH_3)(S-i-C_4H_9)_2$, $-C(CH_3)(S-s-C_4H_9)_2$, $-C(CH_3)(S-tert.-C_4H_9)_2$, $-C(CH_3)(O-n-C_5H_{11})$ ", 2-Methyl-1,3-dixolan-2-yl, 2-Methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 2-Methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 2,4-Dimethyl-1,3dixolan-2-yl, 2,4-Dimethyl-1,3-dithiolan-2-yl, 2,4-Dimethyl-1,3-30 oxathiolan-2-yl, 2,5-Dimethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Ethyl-2methyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Ethyl-2-methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Ethyl-2-methyl-1, 3-oxathiolan-2-yl, 5-Ethyl-2-methyl-1, 3oxathiolan-2-yl, 2,4,5-Trimethyl-1,3-dioxolan-2-yl, 2,4,4-Trimethyl-1, 3-dioxolan-2-yl, 2, 4, 5-Trimethyl-1, 3-dithiolan-2-yl, 35 2,4,4-Trimethyl-1,3-dithiolan-2-yl, 2,4,5-Trimethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 2,4,4-Trimethyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 2-Methyl-4-vinyl-1,3-dioxolan-2-yl, 2-Methyl-4-vinyl-1,3-dithiolan-2-yl, 2-Methyl-4-vinyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 2-Methyl-5-vinyl-1,3-oxathiolan-2yl, 4-Chlormethyl-2-methyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Chlormethyl-2-40

15

20

25

30

35

methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Chlormethyl-2-methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 5-Chlormethyl-2-methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Hydroxymethyl-2-methyl-1,3-dioxolan-2-yl,4-Hydroxymethyl-2-methyl-1,3dithiolan-2-yl, 4-Hydroxymethyl-2-methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 5-Hydroxymethyl-2-methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Methoxymethyl-2methyl-1, 3-dioxolan-2-yl, 4-Allyloxymethyl-2-methyl-1, 3-dioxolan-2-yl, 2-Methyl-4-propargyloxymethyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Acetoxy-2-methyl-1, 3-dioxolan-2-yl, 4-Methoxymethyl-2-methyl-1, 3dithiolan-2-yl, 4-Allyloxymethyl-2-methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 2-Methyl-4-propargyloxymethyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Acetoxy-2methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Methoxymethyl-2-methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 5-Methoxymethyl-2-methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 4-Allyloxymethy1-2-methy1-1,3-oxathiolan-2-y1,5-Allyloxymethy1-2methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 2-Methyl-4-propargyloxymethyl-1,3oxathiolan-2-yl, 2-Methyl-5-propargyloxymethyl-1,3-oxathiolan-2yl, 4-Acetoxy-2-methyl-1,3-oxathiolan-2-yl, 5-Acetoxy-2-methyl-1.3-oxathiolan-2-yl, 2-Methyl-4-methylthiomethyl-1,3-dioxolan-2y1, 2-Methyl-4-methylthiomethyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Carboxy-2methyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Carboxy-2-methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Methoxycarbonyl-2-methyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Ethoxycarbonyl-2methyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-n-Butoxycarbonyl-2-methyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Methoxycarbonyl-2-methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-Ethoxycarbonyl-2-methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 4-n-Butoxycarbonyl-2methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 2,4-Dimethyl-4-methoxycarbonyl-1,3-dioxolan-2-yl, 2,4-Dimethyl-4-methoxycarbonyl-1,3-dithiolan-2-yl, 2,4-Dimethyl-4-ethoxycarbonyl-1,3-dioxolan-2-yl, 2,4-Dimethyl-4ethoxycarbonyl-1,3-dithiolan-2-yl, 2,4-Dimethyl-4-n-butoxycarbonyl-1,3-dioxolan-2-yl, 2,4-Dimethyl-4-n-butoxycarbonyl-1,3dithiolan-2-yl, 4-Cyanomethyl-2-methyl-1,3-dioxolan-2-yl, 4-Cyanomethyl-2-methyl-1,3-dithiolan-2-yl, 2-Methyl-1,3-dioxan-2yl, 2-Methyl-1,3-dithian-2-yl, 2-Methyl-1,3-oxathian-2-yl, 2,5-Dimethyl-1.3-dioxan-2-yl, 2,5-Dimethyl-1,3-dithian-2-yl, 2,5-Dimethyl-1,3-oxathian-2-yl, 2,5,5-Trimethyl-1,3-dioxan-2-yl, 2,4,6-Trimethy l-1, 3-dioxan-2-y1, 2, 4, 4-Trimethy l-1, 3-dioxan-2-y1, 2,5,5-Trimethyl-1,3-dithian-2-yl, 2,4,6-Trimethyl-1,3-dithian-2-

yl, 2,4,4-Trimethyl-1,3-dithian-2-yl, 2,5,5-Trimethyl-1,3-oxa-thian-2-yl, 2,4,4-Trimethyl-1,3-oxathian-2-yl, 2,6,6-Trimethyl-1,3-oxathian-2-yl, 4-Hydroxymethyl-2-methyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-Methoxymethyl-2-methyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-Allyloxymethyl-2-methyl-1,3-dioxan-2-yl, 4-Acetoxymethyl-2-methyl-1,3-dioxan-2-yl,

```
 \hbox{$4-$Hydroxymethyl-2-methyl-1,3-$dithian-2-yl,$$ $4-$Methoxymethyl-2-$} 
     methyl-1,3-dithian-2-yl, 4-Allyloxymethyl-2-methyl-1,3-dithian-2-
     yl, 4-Acetoxymethyl-2-methyl-1,3-dithian-2-yl, 4-Chlormethyl-2-
     methyl-1, 3-dioxan-2-yl, 4-Chlormethyl-2-methyl-1, 3-dithian-2-yl,
     -C(CH_3)=NH, -C(CH_3)=N-CH_3, -C(CH_3)=N-C_2H_5, -C(CH_3)=N-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=N-i-C_3H_7, -C(CH_3)=N-n-C_4H_9, -C(CH_3)=N-CH_2CH=CH_2,
     -C(CH_3)=N-CH_2CH=CH_2-CH_3, -C(CH_3)=N-CH_2C\equiv CH, -C(CH_3)=N-CH_2C\equiv C-CH_3,
     -C(CH_3)=N-cyclopropyl, -C(CH_3)=N-cyclobutyl, -C(CH_3)=N-cyclo-
     pentyl, -C(CH_3)=N-cyclohexyl, -C(CH_3)=N-cycloheptyl,
     -C(CH_3)=N-CH_2-CH_2C1, -C(CH_3)=N-CH_2C1, -C(CH_3)=N-C_6H_5,
10
     -C(CH_3)=N-(2-F-C_6H_4), -C(CH_3)=N-(3-F-C_6H_4), -C(CH_3)=N-(4-F-C_6H_4),
     -c(CH_3)=N-(2-C1-C_6H_4), -c(CH_3)=N-(3-C1-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-(4-C1-C_6H_4), -C(CH_3)=N-(2-CH_3-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-(3-CH_3-C_6H_4), -C(CH_3)=N-(4-CH_3-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-(2-CF_3-C_6H_4), -C(CH_3)=N-(3-CF_3-C_6H_4),
15
     -C(CH_3)=N-(4-CF_3-C_6H_4), -C(CH_3)=N-(2-OCH_3-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-(3-OCH_3-C_6H_4), -C(CH_3)=N-(4-OCH_3-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-(4-NO_2-C_6H_4), -C(CH_3)=N-(4-CN-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-(2,4-Cl_2-C_6H_3), -C(CH_3)=N-(2,4-(CH_3)_2-C_6H_3),
     -C(CH_3)=N-CH_2-OCH_3, -C(CH_3)=N-CH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=N-CH_2-OCH_3,
20
     -C(CH_3)=N-CH_2CH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=N-OH, -C(CH_3)=N-OCH_3,
     -C(CH_3)=N-OC_2H_5, -C(CH_3)=N-O-n-C_3H_7, -C(CH_3)=N-O-i-C_3H_7,
     -C(CH_3)=N-O-n-C_4H_9, -C(CH_3)=N-O-1-C_4H_9, -C(CH_3)=N-O-s-C_4H_9,
     -C(CH_3)=N-O-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=CH_2,
     -C(CH_3)=N-OCH(CH_3)-CH=CH_2, -C(CH_3)=N-OCH_2-C=CH,
25
     -C(CH_3)=N-CH(CH_3)-C\equiv CH, -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=C-CH_3,
     -C(CH_3)=N-OCH_2CH_2-C1, -C(CH_3)=N-OCH_2CH_2-F, -C(CH_3)=N-OCH_2-CF_3,
     -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=CHC1, -C(CH_3)=N-OCH_2-C(C1)=CH_2,
     -C(CH_3)=N-OCH_2-C(Br)=CH_2, -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=C(C1)-CH_3,
     -C(CH_3)=N-O-CO-CH_3, -C(CH_3)=N-O-CO-C_2H_5, -C(CH_3)=N-OCH_2-CN,
30
     -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=CH-CH_2-OCH_3,
     -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=CH-CH_2-O-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=N-O-(CH_2)_3-C_6H_5,
     -C(CH_3)=N-O-(CH_2)_4-C_6H_5, -C(CH_3)=N-O-(CH_2)_4-(4-C1-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-O-(CH_2)_4-(4-CH_3O-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-O-(CH_2)_4-(4-CH_3-C_6H_4), -C(CH_3)=N-O-(CH_2)_4-(4-F-C_6H_4),
35
     -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=CH-C_6H_5, -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=CH-(4-F-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=CH-(4-C1-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=CH-(3-CH_3O-C_6H_4),
     -C(CH_3)=N-O-(CH_2)_2-CH=CH-(4-F-C_6H_4),
    -C(CH<sub>3</sub>)=N-O-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>-CH=CH-(4-C1-C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>),
```

```
-C(CH_3)=N-OCH_2-CH=CH-CH_2-(4-CH_3O-C_6H_4),
          -C(CH_3)=N-OCH_2-CH=C(CH_3)-C_6H_5,
          -C(CH_3)=N-O-(CH_2)_2-CH=CH-(3,4-Cl_2-C_6H_3),
          -C(CH_3)=N-O-(CH_2)_3-C\equiv C-(4-F-C_6H_4), -C(CH_3)=N-OCH_2-OCH_3,
          -C(CH_3)=N-OCH_2CH_2-OCH_3, -C(CH_3)=N-OCH_2-OC_2H_5,
  5
          -C(CH_3)=N-OCH(CH_3)-OCH_3, -C(CH_3)=N-OCH(CH_3)-CO-OCH_3,
          -C(CH_3)=N-OCH(CH_3)-CO-O-n-C_4H_9, -C(CH_3)=N-NH_2, -C(CH_3)=N-NH-CH_3,
          -C(CH_3)=N-NH-C_2H_5, -C(CH_3)=N-NH-n-C_3H_7, -C(CH_3)=N-NH-i-C_3H_7,
          -C(CH_3)=N-NH-n-C_4H_9, -C(CH_3)=N-NH-i-C_4H_9, -C(CH_3)=N-NH-s-C_4H_9,
          -C(CH_3)=N-NH-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=N-NH-cyclopropy1, -C(CH_3)=N-NH-cyclopropy1, -C(CH_3)=N-NH-cyclopropy1
10
          cyclobutyl, -C(CH3)=N-NH-cyclopentyl, -C(CH3)=N-NH-cyclohexyl,
          -C(CH_3)=N-NH-cycloheptyl, -C(CH_3)=N-N(CH_3)_2, -C(CH_3)=N-N(C_2H_5)_2,
          -C(CH_3)=N-N(n-C_3H_7)_2, -C(CH_3)=N-N(i-C_3H_7)_2,
          -C(CH_3)=N-NH-CH_2-C=CH, -C(CH_3)=N-NH-CH_2-C=CH,
          -C(CH_3)=N-N(CH_3)-CH_2-C\cong CH, -C(CH_3)=N-NH-CH_2CF_3,
15
          -C(CH_3)=N-NH-CO-CH_3, -C(CH_3)=N-NH-CO-C_2H_5, -C(CH_3)=N-NH-CO-OCH_3,
          -C(CH_3)=N-NH-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=N-NH-CO-O-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=N-NH-CO-O-tert.-C_4H_9
          pyrrolidin-1-yl, -C(CH<sub>3</sub>)=N-piperidin-1-yl, -C(CH<sub>3</sub>)=N-morpholin-
          4-y1, -C(CH_3)=N-NH-C_6H_5, -C(CH_3)=N-NH-(4-C1-C_6H_4),
          -C(CH_3)=N-NH-(4-NO_2-C_6H_4), -C(CH_3)=N-NH-(4-F-C_6H_4),
20
          -C(CH_3)=N-NH-(4-CH_3O-C_6H_4), -C(CH_3)=N-NH-(2,4-Cl_2-C_6H_3),
          -C(CH_3)=N-NH-(2,4-(NO_2)_2-C_6H_3), -C(CH_3)=N-NH-CO-NH_2,
          -C(CH_3)=N-NH-CO-NHCH_3, -C(CH_3)=N-NH-CO-NHC_2H_5,
          -C(CH_3)=N-NH-CO-N(CH_3)_2, -C(CH_3)=CH-COOH, -C(CH_3)=CH-CO-OCH_3,
          -C(CH_3)=CH-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=CH-CO-O-n-C_3H_7,
25
          -C(CH_3)=CH-CO-i-C_3H_7, -C(CH_3)=CH-CO-O-n-C_4H_9,
          -C(CH_3)=CH-CO-O-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=CH-CO-O-cyclopropyl,
          -C(CH_3)=CH-CO-O-cyclobutyl, -C(CH_3)=CH-CO-O-cyclopentyl,
          -C(CH_3)=CH-CO-O-cyclohexyl, -C(CH_3)=CH-CO-O-cycloheptyl,
          -C(CH_3)=C(CH_3)-COOH, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_3,
30
          -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-n-C_3H_7,
          -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-n-C_4H_9,
          -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-tert.-C_4H_9, \quad -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-cyclopropyl,
          -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-cyclobutyl, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-cyclopentyl,
          -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-cyclohexyl, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-cycloheptyl,
35
          -C(CH_3)=C(C_2H_5)-COOH, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_3,
          -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-O-n-C_3H_7,
          -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-O-n-C_4H_9,
          -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-O-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cyclo-O-cycl
          40
```

```
cyclopentyl, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-O-cyclohexyl,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-O-cycloheptyl, -C(CH_3)=CH-COOH,
     -C(CH_3)=CH-CO-OCH_3, -C(CH_3)=CH-CO-OC_2H_5,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-O-n-C_3H_7, -C(CH_3)=C(C1)-CO-i-C_3H_7,
    -C(CH_3)=C(C1)-CO-O-n-C_4H_9, -C(CH_3)=C(C1)-CO-O-tert.-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(CI)-CO-O-cyclopropyl, -C(CH_3)=C(Cl)-CO-O-cyclobutyl,
     -C(CH_3)=C(C1)-C0-0-cyclopentyl, -C(CH_3)=C(C1)-C0-0-cyclohexyl,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-O-cycloheptyl, -C(CH_3)=C(Br)-COOH,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_3, -C(CH_3)=C(Br)-CO-OC_2H_5,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-n-C_3H_7, -C(CH_3)=C(Br)-CO-i-C_3H_7,
10
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-n-C_4H_9, -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-tert.-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-cyclopropyl, -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-cyclobutyl,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-cyclopentyl, -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-cyclohexyl,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-cycloheptyl, -C(CH_3)=C(CN)-COOH,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_3, -C(CH_3)=C(CN)-CO-OC_2H_5,
15
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-n-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CN)-CO-i-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-n-C_4H_9, -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-tert.-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-cyclopropyl, -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-cyclobutyl,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-cyclopentyl, -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-cyclohexyl,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-cycloheptyl, -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2-OCH_3
20
     -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2-O-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=CH-CO-O-i-C_3H_7, -C(CH_3)=CH-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
     -C(CH_3)=CH-CO-OCH(CH_3)-OC_2H_5, -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2CH_2-OCH_3,
     -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2CH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2-O-n-C_3H_7,
25
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH(CH_3)-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2CH_2-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2CH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-O-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-O-i-C_3H_7; -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
30
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH(CH_3)-OC_2H_5,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2CH_2-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2CH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2-O-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-O-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
35
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH(CH_3)-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2CH_2-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2CH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2-O-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH(CH_3)-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2CH_2-OCH_3,
40
```

```
-C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2CH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2-OCH_3,
      -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2-O-n-C_3H_7,
      -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH(CH_3)-OCH_3,
      -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH(CH_3)-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2CH_2-OCH_3,
      -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2CH_2-OC_2H_5, -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2-CF_3,
      -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2-CCl_3, -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2-oxiranyl,
      -C(CH_3)=CH-CO-O-(CH_2)_3-Br, -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2-CH=CH_2,
      -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2-C\equiv CH, -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2-CN,
      -C(CH_3)=CH-CO-OCH_2CH_2-CN, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2-CF_3,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2-CCl_3, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2-oxiranyl,
10
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-O-(CH_2)_3-Br, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2-CH=CH_2,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2-C\equiv CH, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2-CN,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-OCH_2CH_2-CN, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-CF_3,
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-CCl_3, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-oxiranyl,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-O-(CH_2)_3-Br, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-CH=CH_2,
15
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-C\equiv CH, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2-CN,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-OCH_2CH_2-CN, -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2-CF_3,
      -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2-CC1_3, -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2-oxirany1,
    -C(CH_3)=C(C1)-CO-O-(CH_2)_3-Br, -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2-CH=CH_2,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2-C\equiv CH, -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2-CN,
20
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-OCH_2CH_2-CN, -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2-CF_3,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2-CCl_3, -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2-oxiranyl,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-O-(CH_2)_3-Br, -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2-CH=CH_2,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2-C\Xi CH, -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2-CN.
25
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-OCH_2CH_2-CN, -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2-CF_3,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2-CCl_3, -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2-oxiranyl,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-O-(CH_2)_3-Br, -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2-CH=CH_2,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2-C\equiv CH, -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2-CN,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-OCH_2CH_2-CN, -C(CH_3)=CH-CO-CH_3,
     -C(CH_3)=CH-CO-C_2H_5, -C(CH_3)=CH-CO-n-C_3H_7, -C(CH_3)=CH-CO-i-C_3H_7,
30
     -C(CH_3)=CH-CO-n-C_4H_9, -C(CH_3)=CH-CO-tert.-C_4H_9,
     -C(CH_3)=CH-CO-CH_2C1, -C(CH_3)=CH-CO-CH_2Br, -C(CH_3)=CH-CO-CHCl_2,
     -C(CH_3)=CH-CO-CH_2-OCH_3, -C(CH_3)=CH-CO-CH(OCH_3)_2,
     -C(CH_3)=CH-CO-CH_2-SCH_3, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-CH_3,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-C_2H_5, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-n-C_3H_7,
35
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-n-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-CH_2C1,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-CH_2Br, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-CHCl_2,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-CH_2-OCH_3, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-CH(OCH_3)_2,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-CH_2-SCH_3, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-CH_3,
40
```

```
-C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-C_2H_5, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-n-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-CH_2Cl,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-CH_2Br, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-CHCl_2,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-CH_2-OCH_3, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-CH(OCH_3)_2,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-CH_2-SCH_3, -C(CH_3)=C(C1)-CO-CH_3,
     -C(CH_3)=C(C1)-C0-C_2H_5, -C(CH_3)=C(C1)-C0-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(C1)-C0-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(C1)-C0-n-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(C1)-C0-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(C1)-C0-CH_2C1,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-CHC1_2, -C(CH_3)=C(C1)-CO-CH_2-OCH_3,
10
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-CH(OCH_3)_2, -C(CH_3)=C(C1)-CO-CH_2-SCH_3,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-CH_3, -C(CH_3)=C(Br)-CO-C_2H_5,
     -c(CH_3)=c(Br)-co-n-c_3H_7, -c(CH_3)=c(Br)-co-i-c_3H_7,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-n-C_4H_9, -C(CH_3)=C(Br)-CO-tert.-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-CH_2Cl, -C(CH_3)=C(Br)-CO-CH_2Br,
15
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-CH_2-OCH_3, -C(CH_3)=C(Br)-CO-CH(OCH_3)_2,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-CH_2-SCH_3, -C(CH_3)=C(CN)-CO-CH_3,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-C_2H_5, -C(CH_3)=C(CN)-CO-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CN)-CO-n-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(CN)-CO-CH_2C1,
20
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-CH_2Br, -C(CH_3)=C(CN)-CO-CHCl_2,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-CH_2-OCH_3, -C(CH_3)=C(CN)-CO-CH(OCH_3)_2,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-CH_2-SCH_3, -C(CH_3)=CH-CO-C_6H_5,
     -C(CH_3)=CH-CO-(4-Cl-C_6H_4), -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-C_6H_5,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-(4-Cl-C_6H_4), -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-C_6H_5,
25
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-(4-C1-C_6H_4), -C(CH_3)=C(C1)-CO-C_6H_5,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-C_6H_5, -C(CH_3)=C(CN)-CO-C_6H_5, -C(CH_3)=CH-CO-NH_2,
     -C(CH_3)=CH-CO-NHCH_3, -C(CH_3)=CH-CO-N(CH_3)_2,
     -C(CH_3)=CH-CO-NH-C_2H_5, -C(CH_3)=CH-CO-N(C_2H_5)_2,
     -C(CH_3)=CH-CO-NH-n-C_3H_7, -C(CH_3)=CH-CO-NH-i-C_3H_7,
30
     -C(CH_3)=CH-CO-NH-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=CH-CO-NH-cyclopropyl,
     -C(CH_3)=CH-CO-NH-cyclobutyl, -C(CH_3)=CH-CO-NH-cyclopentyl,
     -C(CH_3)=CH-CO-NH-cyclohexyl, -C(CH_3)=CH-CO-NH-cycloheptyl,
     -C(CH_3)=CH-CO-NH-cyclooctyl, -C(CH_3)=CH-CO-pyrrolidin-1-yl,
     -C(CH_3)=CH-CO-piperidin-1-y1, -C(CH_3)=CH-CO-morpholin-4-y1,
35
     -C(CH_3)=CH-CO-NH-CH_2CH=CH_2, -C(CH_3)=CH-CO-NH-CH_2C\equiv CH,
     -C(CH_3)=CH-CO-N(CH_3)-CH_2C\equiv CH, -C(CH_3)=CH-CO-NH-(CH_2)_2C1,
     -C(CH_3)=CH-CO-NH-C_6H_5, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH_2,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NHCH_3, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-N(CH_3)_2,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-C_2H_5, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-N(C_2H_5)_2,
40
```

```
-C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-n-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-i-C_3H_7,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-
      cyclopropyl, -C(CH<sub>3</sub>)=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-cyclobutyl,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-cyclopentyl, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-
      cyclohexyl, -C(CH<sub>3</sub>)=C(CH<sub>3</sub>)-CO-NH-cycloheptyl,
  5
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-cyclooctyl, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-
      pyrrolidin-1-yl, -C(CH<sub>3</sub>)=C(CH<sub>3</sub>)-CO-piperidin-1-yl,
      -C(CH_2)=C(CH_3)-CO-morpholin-4-y1,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-CH_2CH=C(CH_3)_2, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-CH_2C\equiv CH,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-N(CH_3)-CH_2C\equiv CH, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-(CH_2)_2C1,
10
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-NH-C_6H_5, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH_2,
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NHCH_3, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-N(CH_3)_2,
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-C_2H_5, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-N(C_2H_5)_2,
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-n-C_3H_7, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-i-C_3H_7,
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-
15
      cyclopropyl, -C(CH<sub>3</sub>)=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-NH-cyclobutyl,
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-cyclopentyl, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-cyclo-
      hexyl, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-cycloheptyl, <math>-C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-
      cyclooctyl, -C(CH<sub>3</sub>)=C(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)-CO-pyrrolidin-1-yl,
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-piperidin-1-y1, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-
20
      morpholin-4-yi, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-CH_2CH=C(C_2H_5)_2,
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-CH_2C\equiv CH, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-N(CH_3)-CH_2C\equiv CH,
      -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-(CH_2)_2C1, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-NH-C_6H_5,
      -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH_2, -C(CH_3)=C(C1)-CO-NHCH_3,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-N(CH_3)_2, -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-C_2H_5,
25
      -C(CH_3)=C(C1)-CO-N(C_2H_5)_2, -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-n-C_3H_7,
      -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-tert.-C_4H_9,
      -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-cyclopropyl, -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-cyclobutyl,
      -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-cyclopentyl, -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-cyclohexyl,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-cycloheptyl, -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-cyclooctyl,
30
      -C(CH_3)=C(C1)-CO-pyrrolidin-1-y1, -C(CH_3)=C(C1)-CO-piperidin-1-y1
     y1, -C(CH_3)=C(C1)-CO-morpholin-4-y1,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-CH_2CH=C(C1)_2, -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-CH_2C\equiv CH,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-N(CH_3)-CH_2C\equiv CH, -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-(CH_2)_2C1,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-NH-C_6H_5, -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH_2,
35
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-NHCH_3, -C(CH_3)=C(Br)-CO-N(CH_3)_2,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-C_2H_5, -C(CH_3)=C(Br)-CO-N(C_2H_5)_2,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-n-C_3H_7, -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-i-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-cyclopropyl,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-cyclobutyl, -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-cyclopentyl,
40
```

```
-C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-cyclohexyl, -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-cycloheptyl,
      -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-cyclooctyl, -C(CH_3)=C(Br)-CO-pyrrolidin-1-yl,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-piperidin-1-yl, -C(CH_3)=C(Br)-CO-morpholin-4-yl,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-CH_2CH=C(Br)_2, -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-CH_2C\equiv CH,
 5 -C(CH_3)=C(Br)-CO-N(CH_3)-CH_2C=CH, -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-(CH_2)_2C1,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-NH-C_6H_5, -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH_2,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-NHCH_3, -C(CH_3)=C(CN)-CO-N(CH_3)_2,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-C_2H_5, -C(CH_3)=C(CN)-CO-N(C_2H_5)_2,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-n-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-i-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-cyclopropyl,
10
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-cyclobutyl, -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-cyclopentyl,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-cyclohexyl, -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-cycloheptyl,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-cyclooctyl, -C(CH_3)=C(CN)-CO-pyrrolidin-1-yl,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-piperidin-1-y1, -C(CH_3)=C(CN)-CO-morpholin-4-y1,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-CH_2CH=C(CN)_2, -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-CH_2C=CH,
15
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-N(CH_3)-CH_2C\equiv CH, -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-(CH_2)_2C1,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-NH-C_6H_5, -C(CH_3)=CH-CO-SCH_3,
     -C(CH_3)=CH-CO-SC_2H_5, -C(CH_3)=CH-CO-S-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=CH-CO-S-i-C_3H_7, -C(CH_3)=CH-CO-S-n-C_4H_9,
     -C(CH_3)=CH-CO-S-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-SCH_3,
20
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-SC_2H_5, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-S-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-S-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-S-n-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(CH_3)-CO-S-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-SCH_3,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-SC_2H_5, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-S-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-S-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-S-n-C_4H_9,
25
     -C(CH_3)=C(C_2H_5)-CO-S-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(C1)-CO-SCH_3,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-SC_2H_5, -C(CH_3)=C(C1)-CO-S-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-S-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(C1)-CO-S-n-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(C1)-CO-S-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(Br)-CO-SCH_3,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-SC_2H_5, -C(CH_3)=C(Br)-CO-S-n-C_3H_7,
30
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-S-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(Br)-CO-S-n-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(Br)-CO-S-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(CN)-CO-SCH_3,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-SC_2H_5, -C(CH_3)=C(CN)-CO-S-n-C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-S-i-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CN)-CO-S-n-C_4H_9,
     -C(CH_3)=C(CN)-CO-S-tert.-C_4H_9, -C(CH_3)=C(COCH_3)-CO-OCH_3,
35
     -C(CH_3)=C(COC_2H_5)-CO-OCH_3, -C(CH_3)=C(CO-n-C_3H_7)-CO-OCH_3,
     -C(CH_3)=C(COCH_3)-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(COC_2H_5)-CO-OC_2H_5,
     -C(CH_3)=C(CO-n-C_3H_7)-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(COCH_3)-CO-O-n-C_3H_7,
     -C(CH_3) = C(COC_2H_5) - CO - O - n - C_3H_7, -C(CH_3) = C(CO - n - C_3H_7) - CO - O - n - C_3H_7,
     -C(CH_3)=C(CF_3)-CO-OCH_3, -C(CH_3)=C(CF_3)-CO-OC_2H_5,
40
```

```
-C(CH_3)=C(CF_3)-CO-O-n-C_3H_7, -C(CH_3)=C(CF_3)-CO-O-i-C_3H_7,
      -C(CH_3)=C(CF_3)-CO-O-n-C_4H_9, -C(CH_3)=C(CF_3)-CO-O-tert.-C_4H_9,
      -C(CH_3)=C(COOCH_3)_2, -C(CH_3)=C(COOC_2H_5)_2,
      -C(CH_3)=C(COOCH_3)-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(COO-n-C_3H_7)-CO-OCH_3,
      -C(CH_3)=C(COO-n-C_3H_7)-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(COO-n-C_3H_7)_2,
      -C(CH_3)=CH-CH=CH-COOH, -C(CH_3)=CH-CH=CH-CO-OCH_3,
      -C(CH_3)=CH-CH=CH-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=CH-CH=C(COOCH_3)_2,
      -C(CH_3)=CH-CH=C(CN)-CO-OCH_3, -C(CH_3)=CH-CH=C(CN)-CO-OC_2H_5,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(CN)-CO-OCH_3,
 10
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(CN)-CO-OC_2H_5,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(CH_3)-CO-OCH_3,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(C1)-CO-OCH_3, -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(Br)-CO-OCH_3,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(CH_3)-CO-OC_2H_5,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(C1)-CO-OC_2H_5,
15
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(Br)-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(CN)-CO-NH_2,
      -C(CH_3)=C(CH_3)-CH=C(CN)-CO-NH-CH_3, -C(CH_3)=CH-(CH_2)_2-COOH,
      -C(CH_3)=CH-(CH_2)_2-CO-OCH_3, -C(CH_3)=CH-(CH_2)_2-CO-OC_2H_5,
      -C(CH_3)=CH-CH_2-CH(COOCH_3)_2, -C(CH_3)=CH-CH_2-CH(COOC_2H_5)_2,
 20 -C(CH_3)=CH-CH_2-CH(CN)-CO-OCH_3, -C(CH_3)=CH-CH_2-CH(CN)-CO-OC_2H_5,
      -C(CH_3)=CH-CH_2-CH(CH_3)-CO-OCH_3, -C(CH_3)=CH-CH_2-CH(CH_3)-CO-OC_2H_5,
      -C(CH_3)=CH-(CH_2)_2-CO-NH_2, -C(CH_3)=CH-(CH_2)_2-CO-NH-CH_3,
      -C(CH_3)=CH-CH_2-COOH, -C(CH_3)=CH-CH_2-CO-OCH_3,
      -C(CH_3)=CH-CH_2-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=C(COOCH_3)-CH_2-CO-OCH_3,
      -C(CH_3)=C(COOCH_3)-CH_2-CO-OC_2H_5, -C(CH_3)=CH-CH_2-CO-NH_2,
25
      -C(CH_3)=CH-CH_2-CO-NH-CH_3, -C(CH_3)=CH-CH_2-CO-N(CH_3)_2.
```

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen I, wobei X^1 und X^2 Sauerstoff, R^1 Halogen, R^2 Wasserstoff oder Fluor, R^3 C_1 – C_6 –Alkyl, partiell oder vollständig halogeniertes C_1 – C_2 –Alkyl, R^4 C_1 – C_6 –Alkyl, partiell oder vollständig halogeniertes C_1 – C_2 –Alkyl; R^5 Wasserstoff oder R^4 und R^5 zusammen eine Tetramethylenkette bedeuten.

35

Die substituierten 3-Phenylurazile sind auf verschiedene Weise erhältlich, und zwar vorzugsweise nach einem der folgenden Verfahren:

40

20

25

 a) Cyclisierung eines Enamin-esters der Formel II oder eines Enamin-carboxylats der Formel III

 L^1 bedeutet niedermolekulares Alkyl, vorzugsweise $C_1\text{-}C_4\text{--Alkyl}$, oder Phenyl.

In der Regel arbeitet man in einem inerten Lösungs- oder Verdünnungsmittel, vorzugsweise in Gegenwart einer Base.

10 Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel eignen sich inerte aprotische organische Lösungsmittel, beispielsweise aliphatische oder cyclische Ether wie 1,2-Dimethoxyäthan, Tetrahydrofuran und Dioxan, aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol und Xylole, sowie inerte polare organische Lösungsmittel wie Dimethylformamid oder Dimethylsulfoxid, oder auch Wasser, wobei die polaren Lösungsmittel gegebenenfalls auch als Mischung mit einem unpolaren Kohlenwasserstoff wie n-Hexan verwendet werden können.

Als Basen kommen vorzugsweise Alkalimetallalkoholate, insbesondere Natriumalkoholate wie Natriummethanolat und Natriumethanolat, Alkalimetallhydroxide, insbesondere Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid, Alkalimetallcarbonate, insbesondere Natriumcarbonat und Kaliumcarbonat, sowie Alkalimetallhydride, insbesondere Natriumhydrid, in Betracht.

Bei der Verwendung von Natriumhydrid ist das Lösungsmittel besonders bevorzugt ein aliphatischer oder cyclischer Ether wie Tetrahydrofuran sowie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid.

Ġ.

Die Menge an Base liegt vorzugsweise zwischen der 0,5- und 2-molaren Menge, bezogen auf die Menge an II oder III.

Im allgemeinen empfiehlt sich eine Reaktionstemperatur zwischen (-78)°C und der Siedetemperatur des Reaktionsgemisches, insbesondere zwischen (-60) und 60°C.

Produkte I, in denen R³ Wasserstoff bedeutet, liegen nach der Cyclisierung je nach der Natur der verwendeten Base in Form des entsprechenden Metallsalzes der allgemeinen Formel Ic

$$\begin{array}{c|c}
R4 & M\Phi \\
R5 & X1 \\
R2 & R1
\end{array}$$

 $(M^{\odot} = ein \ Aquivalent \ eines \ Metallions, \ insbesondere \ ein \ Alkalimetallion wie \ Natrium)$

vor, beispielsweise im Falle der vorstehend genannten bevorzugten Alkalimetall enthaltenden Basen in Form des entsprechenden Alkalimetallsalzes. Das Salz kann in an sich bekannter Weise isoliert und gereinigt werden, beispielsweise durch Umkristallisation.

20

Produkte I, in denen R^3 Wasserstoff bedeutet, erhält man durch Ansäuern des nach der Cyclisierung erhaltenen Reaktionsgemisches, z.B. mit Salzsäure.

25 b) Alkylierung oder Acylierung eines substituierten 3-Phenylurazils I, wobei R³ Wasserstoff bedeutet

Die Alkylierung erfolgt normalerweise mit dem Halogenid, vorzugsweise dem Chlorid oder Bromid, oder dem Sulfat eines Alkans, Alkens, Alkins, Cycloalkans, Cyanoalkans, Halogenalkans, Phenylalkans oder Alkoxyalkans.

5

Als Acylierungsmittel kommen z.B. Ameisensäure-, Alkancarbonsäure- oder Alkoxycarbonsäurehalogenide in Betracht, wobei jeweils die Chloride und Bromide bevorzugt sind.

Die Alkylierung erfolgt zweckmäßigerweise in Gegenwart eines inerten organischen Lösungsmittels und einer Base, beispielsweise in einem protischen Lösungsmittel wie niederen Alkoholen, vorzugsweise Ethanol, gegebenenfalls im Gemisch mit Wasser, oder in einem aprotischen Lösungsmittels wie aliphatische oder cyclische Ether, vorzugsweise 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, aliphatischen Ketonen, vorzugsweise Aceton, Amiden, vorzugsweise Dimethylformamid, oder Sulfoxiden, vorzugsweise

Als Base eignen sich beispielsweise Alkoholate wie Natriummethanolat, Natriumethanolat und Kalium-tert.-butanolat,
Hydroxide wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid und Calziumhydroxid, Carbonate wie Natrium- und Kaliumcarbonat, und
Alkalimetallhydroxide wie Natriumhydrid.

25

30

35

40

Dimethy Isulfoxid.

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform alkyliert man das als Salz vorliegende Produkt der Cyclisierung (Methode a) ohne vorherige Isolierung aus der Reaktionsmischung, wobei in diesem Fall noch aus der Cyclisierung der Verbindung II oder III stammende, überschüssige Base, beispielsweise Natriumhydrid, ein Natriumalkoholat oder Natriumcarbonat, vorhanden sein kann. Diese Base wirkt jedoch nicht störend; gewünschtenfalls kann auch noch eine weitere Menge des Verdünnungsmittel, das auch zur Cyclisierung der Verbindung II oder III verwendet wurde, zugesetzt werden.

Die Acylierung mit einem Halogenid kann auf analoge Weise erfolgen, wobei in diesem Fall besonders bevorzugt in einem aprotischen Lösungsmittel und in Gegenwart von Natriumhydrid als Base gearbeitet wird.

25

Die Reaktionstemperatur liegt im allgemeinen zwischen 0°C und ca. 100°C , vorzugsweise zwischen 0 und 40°C .

Sofern nicht unmittelbar durch die als Methode a) beschriebene Cyclisierung unter basischen Bedingungen herstellbar, können die Salze derjenigen Verbindungen I, in denen R³ Wasserstoff bedeutet, auch in an sich bekannter Weise aus den Produkten der vorliegenden Methode d) erhalten werden. Zu diesem Zweck versetzt man beispielsweise die wässrige Lösung einer anorganischen oder organischen Base mit dem substituierten 3-Phenylurazil I, bei dem R³ für Wasserstoff steht. Die Salzbildung erfolgt normalerweise bereits bei 20-25°C mit ausreichender Geschwindigkeit.

Besonders vorteilhaft ist es, das Natriumsalz durch Auflösen des 3-Phenyluracils I (R³ = Wasserstoff), in wäßriger Natriumhydroxidlösung bei 20-25°C herzustellen, wobei äquivalente Mengen an 3-Phenylurazil und Natriumhydroxid eingesetzt werden. Das Salz des 3-Phenylurazils kann dann z.B. durch Fällen mit einem geeigneten inerten Lösungsmittel oder durch Abdampfen des Lösungsmittels isoliert werden.

Salze der 3-Phenylurazile, deren Metallion kein Alkalimetallion ist, können üblicherweise durch Umsalzen des entsprechenden Alkalimetallsalzes in wässriger Lösung hergestellt werden. Auf diese Weise lassen sich im allgemeinen 3-Phenyluracil-Metallsalze herstellen, die in Wasser unlöslich sind.

c) Substitution eines Halogenatoms am Phenylteil der substituierten 3-Phenylurazile I (R¹ = Halogen) durch die Cyano 30 gruppe

Hal bedeutet Halogen, vorzugsweise Chlor oder Brom.

Die Umsetzung erfolgt vorteilhaft in Gegenwart eines aprotischen, polaren Lösungsmittels, beispielsweise eines Alkylnitrils wie Acetonitril, Propionitril und Butyronitril, eines Alkylharnstoffes wie N,N,N',N'-Tetramethylharnstoff, eines Dialkylamids wie Dimethylformamid, eines Dialkylsulfoxids wie Dimethylsulfoxid oder in N-Methyl-2-pyrrolidon, 1,2-Dimethyl-imidazolidin-2-on, 1,2-Dimethyl-3,4,5,6-tetrahydro-2(1H)-pyrimidinon oder Hexamethylphosphorsäuretriamid.

- Normalerweise führt man die Reaktion unter Verwendung eines Metallcyanides, insbesondere eines Übergangsmetallcyanides wie Kupfer(I)cyanid, bei erhöhten Temperaturen, vorzugsweise zwischen 150 und 250°C, durch.
- Zweckmäßig werden die Edukte in stöchiometrischen Mengen eingesetzt, jedoch kann auch ein Überschuß an Metallcyanid, etwa bis zur 4-fachen molaren Menge (bezogen auf die Menge an Edukt I mit R1 = Halogen), vorteilhaft sein.
- 20 d) Überführung eines Pyrimidonderivat der Formel IVa oder IVb in einen Enolether Ia oder Ib

Hal bedeutet Chlor oder Brom;

Me[®] bedeutet ein Äquivalent eines Metallions, insbesondere eines Übergangsmetallions, eines Alkalimetallions wie Natrium und Kalium, oder eines Erdalkalimetallions wie Kalzium und Magnesium. Besonders bevorzugt ist Natrium. Die Umsetzung der Pyrimid nderivate IVa oder IVb mit Alkanolen, Alkenolen, Alkinolen (R^3 '-OH) oder Alkanthiolen, Alkenthiolen, Alkinthiolen (R^3 '-SH) erfolgt vorteilhaft in Gegenwart einer organischen Base, wobei Pyridin besonders bevorzugt ist

5

25

:

Die Menge an Base ist nicht kritisch; normalerweise ist die 0,5- bis 2-fache molare Menge, bezogen auf die Menge an IVa oder IVb, ausreichend.

Die Umsetzungen von IVa mit H-X1-R3' und von IVb mit H-X2-R3' kann entweder ohne Lösungsmittel in einem Überschuß an R3'-OH bzw. R3'-SH oder in einem geeigneten inerten organischen Lösungsmittel, z.B. in einem Aromaten wie Toluol und Xylol, in einem Ether wie Diethylether, Tetrahydrofuran und 1,2-Dimethoxyethan, oder in einem halogenierten Kohlenwasserstoff wie Dichlormethan und Chlorbenzol, vorgenommen werden.

Bei Einsatz der Verbindung R³'-OH arbeitet man vorzugsweise ohne Lösungsmittel, und zwar unter Verwendung der 1- bis ca.

20 150-fachen Menge an R³'-OH, bezogen auf die Menge an Pyrimidonderivat IVa oder IVb.

Bei der Reaktionsführung mit einem Salz der Formel $M^{\odot} = 0 - R^3$ oder $M^{\odot} = S - R^3$ empfehlen sich äquimolare Mengen an Pyrimidonderivat und Salz, jedoch kann auch ein Überschuß an Salz, bis etwa 20 mol-% (bezogen auf die Menge an Pyrimidonderivat), vorteilhaft sein.

Normalerweise ist eine Reaktionstemperatur zwischen 0 und 50°C, 30 bevorzugt zwischen 10 und 30°C, ausreichend.

e) Acetalisierung einer Verbindung I, wobei W eine Gruppe $-C(=0)-R^8$ bedeutet

Die Acetalisierung erfolgt allgemein in einem inerten aprotischen organischen Lösungsmittel, beispielsweise in einem aliphatischen oder cyclischen Ether wie Diethylether, 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, in einem aromatischen Kohlenwasserstoff wie Benzol, Toluol, o-, m-, p-Xylol und Mesitylen, oder in einem chlorierten Kohlenwasserstoff wie Methylenchlorid, Chloroform und Chlorbenzol, sofern sie nicht ohne Lösungsmittel in einem Überschuß an H-X 3 R 6 , H-X 4 R 7 oder H-X 3 (R 6 R 7)X 4 -H durchgeführt wird.

10

5

Entstehendes Reaktionswasser kann wie üblich aus dem Reaktionsgemisch entfernt werden, z.B. mittels Wasserabscheidung.

Vorzugsweise führt man die Acetalisierung in Gegenwart einer organischen Säure wie p-Toluolsulfonsäure und/oder einer Lewissäure wie Zinntetrachlorid, Zinn-II-chlorid, Eisen-III-chlorid, Tellurtetrachlorid und Bortrifluoroetherat oder eines geeigneten Katalysators wie Montmorillonit-K 10 durch, wobei die Menge an Säure normalerweise zwischen 0,5 und 100 mol-%, bezogen auf die Menge an zu acetalisierendem Edukt, liegt.

Die Mengenverhältnisse sind nicht kritisch. Für eine vollständige Umsetzung werden alle Reaktionspartner in etwa stöchiometrischem Verhältnis eingesetzt, bevorzugt verwendet man jedoch einen Überschuß an $H-X^3R^6$ und $H-X^4R^7$ bzw. $H-X^3(R^6R^7)X^4-H$.

Verwendet man die Edukte H- χ^3R^6 und H- χ^4R^7 bzw. H- $\chi^3(R^6R^7)\chi^4$ -H gleichzeitig als Verdünnungsmittel, so liegen sie in einem größeren Überschuß vor.

30

25

Im allgemeinen arbeitet man bei einer Temperatur zwischen (-78) und 180° C, vorzugsweise zwischen (-40) und 150° C.

Werden Produktgemische erhalten, z.B. wenn R6 und R7 keinen 35 gemeinsamen Rest bilden und X3R6 und X4R7 nicht gleich sind, so können diese gewünschtenfalls nach an sich bekannten Methoden wie Kristallisation und Chromatographie gereinigt und getrennt werden.

Insbesondere Verbindungen der Formel I, wobei W für eine Gruppe $-C(R^8)(x^3R^6)(x^4R^7)$ steht, in der R^6 und R^7 keinen gemeinsamen

Rest bilden und X3R6 und X4R7 nicht gleich sind, können auch nach anderen literaturbekannten Methoden dargestellt werden (vgl. z.B. Tetrahedron Lett. 32, 467-470 (1991) sowie die dort zitierte Literatur)..

5

10

25

30

In einigen Fällen kann es auch vorteilhaft sein, die Acetalisierung über den Umweg einer Acetalisierung zum Dialkylacetal, vorzugsweise Dimethylacetal, und anschließende Umacetalisierung in Gegenwart eines geeigneten Katalysators durchzuführen. Die für die Umacetalisierung verwendeten Lösungsmittel, Katalysatoren und sonstigen Reaktionsbedingungen entsprechen den bereits oben für die Acetalisierung aufgeführten.

Eine weiter erfindungsgemäße Variante ist die Umsetzung einer 15 Verbindung I (W=CHO) mit einem reaktiven Derivat $R^2C(X^3R^6)(X^4R^7)$ unter Umacetalisierungsbedingungen (Bedingungen s.o.). Als reaktive Derivate eignen sich z.B. Acetale und Orthoester.

Acetalspaltung einer Verbindung I, wobei W eine Gruppe 20 · f) $-C(R8)(X^3R6)(X^4R^7)$ bedeutet

Die Acetalspaltung kann ohne Säurezusatz, in Gegenwart einer Säure, z.B. einer Mineralsäure wie Salzsäure und Schwefelsäure, einer organischen Carbonsäure wie Ameisensäure, Essigsäure, Oxalsäure und Trifluoressigsäure, in Gegenwart eines sauren Ionenaustauschers, wie Amberlite® (Warenzeichen der Fa. "Aldrich") IR120 oder IRC84, oder in Gegenwart eines Übergangsmetallsalzes wie Quecksilber-(II)-oxid, Kupfer-(I)-oxid und Eisen-(III)-chlorid, durchgeführt werden.

Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel eignen sich beispielsweise Aromaten wie Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol, aliphatische

oder cyclische Ether wie 1,2-Dimeth xyethan, Diethylether, Tetrahydr furan und Dioxan, Alkohole wie Methanol, Ethanol und Isopropanol, polare organische Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid und Acetonitril, Ketone wie Aceton und Butanon, oder auch Wasser.

Vorzugsweise arbeitet man ohne Lösungsmittel in einem Überschuß der zur Acetalspaltung verwendeten Säure, wobei Ameisensäure besonders bevorzugt ist.

10

5

Für eine vollständige Umsetzung werden die Edukte I, wobei W eine Gruppe $-C(R8)(X^3R^6)(X^4R^7)$ bedeutet, und H_2X^5 in mindestens stöchiometrischen Verhältnis eingesetzt, jedoch ist auch ein Überschuß an H_2X^5 , bis etwa 200 mol-%, möglich.

15

Die Menge an Säure, Ionenaustauscher oder Übergangsmetallsalz ist nicht kritisch. Im allgemeinen ist eine Menge bis etwa 300 mol-%, bezogen auf die Menge an $\rm H_2X^5$, ausreichend.

20 In der Regel liegt die Reaktionstemperatur zwischen (-78) und 180°C, vorzugsweise zwischen 0°C und der Siedetemperatur des jeweiligen Verdünnungsmittels.

Weitere zur Herstellung der substituierten 3-Phenylurazile I 25 brauchbare Methoden können Houben-Weyl, Handbuch der Org. Chemie, 4. Auflage, Bd E3, S. 362ff entnommen werden.

g) Olefinierung von Verbindungen I ($W = -C(R^8)=0$)

30 Die Reaktion kann mit den folgenden Phosphoryliden Va bis Vd, Phosphoniumsalze VIa bis VId und Phosphonate VIIa bis VIId durchgeführt werden:

	Phosphorylide V:	$R^{3}P=C(R^{9})-CO-R^{10}$		۷a,
		$R^{3}P=C(R^{9})-CH_{2}-CO-R^{10}$		٧b,
	•	R3P=C(R9)-C(R11)=C(R12)-CO-R10		Vc,
		$R^{3}P=C(R^{9})-CH_{2}-CH(R^{1}^{3})-CO-R^{10}$		٧d ;
5		•		
	Phosphoniumsalze VI:	R 3P [⊕] -CH (R ⁹)-CO-R ¹⁰	Hal [©]	VIa,
	·	$R_{3}P^{\Theta}$ -CH(R^{9})-CH ₂ -CO-R ¹⁰	Hal [⊖]	VIb,
		$R_{3}P^{\Theta}-CH(R^{9})-CR^{11}=CR^{12}-CO-R^{10}$	Hal [⊖]	VIc,
		R ₃ P [®] -CH(R ⁹)-CH ₂ -CHR ¹³ -CO-R ¹⁰	Ha1 [⊖]	VId;
10	Phosphonate VII:	(RO) 2PO-CH(R9)-CO-R10		VIIa,
	•	(RO) 2PO-CH(R9)-CH2-CO-R10		VIIb,
-		(RO) 2PO-CH(R9)-CR11=CR12-CO-R1	0	VIIc,
		(RO) 2PO-CH(R9)-CH2-CHR13-CO-R16	0	VIId.

Wenig geeignet sind diejenigen Phosphorylide Vb und Vd, Phosphoniumsalze VIb und VId sowie Phosphonate VIIb und VIId, bei, denen R10 Wasserstoff, Alkyl oder Cycloalkyl bedeutet.

Die Reste R am Phosphor können gleich oder verschieden sein und stehen beispielsweise für verzweigte oder unverzweigte C₁-C₈-Alkylgruppen, C₅- oder C₆-Cycloalkylgruppen und insbesondere für Phenyl, das weitere (für die Umsetzung inerte Substituenten, beispielsweise C₁-C₄-Alkyl wie Methyl, Ethyl und tert. Butyl, C₁-C₄-Alkoxy wie Methoxy oder Halogen wie Fluor, Chlor und Brom) tragen kann. Bevorzugt sind unsubstituierte Phenylreste, da der für die Herstellung der Phosphorylide V und Phosphoniumsalze VI verwendete Ausgangsstoff Triphenylphosphin besonders kostengünstig ist und zudem das bei den Umsetzungen das sehr reaktionsträge und gut abtrennbare, feste Triphenylphosphinoxid entsteht.

Zur Herstellung der Phosphonate VII eignen sich beispielsweise die in Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Band E2, 1982, S. 345ff. beschriebenen Methoden.

35

40

Als Lösungsmittel kommen inerte organische Lösungsmittel, z.B. Aromaten wie Toluol und o-, m-, p-Xylol, Ether wie 1,2-Dimethoxyethan, Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, polare organische Lösungsmittel wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, oder Alkohole wie Methanol, Ethanol und Isopropanol, in Betracht.

Bei der Olefinierung von I, wobei W -C(R8)=O bedeutet, mit einem Phosphoniumsalz VI oder einem Phosphonat VII arbeitet man in Gegenwart einer Base, wobei Alkalimetallalkyle wie n-Butyl-lithium, Alkalimetallhydride und -alkoholate wie Natriumhydrid, Natriumethanolat und Kalium-tert.-butanolat, sowie Alkalimetall-und Erdalkalimetallhydroxide wie Calciumhydroxid, besonders gut geeignet sind.

Für eine vollständige Umsetzung werden alle Reaktionspartner in etwa stöchiometrischem Verhältnis eingesetzt, bevorzugt verwendet man jedoch einen Überschuß an Base bis etwa 10 mol-%.

Im allgemeinen liegt die Reaktionstemperatur zwischen (-40) und $150\,^{\circ}\text{C}$.

Die Verbindungen der Formel V, VI und VII sind bekannt oder lassen sich in auf bekannte Weise darstellen (vgl. z.B. Houben-Weyl, Methoden d. Org. Chemie, Bd E1, S. 636ff, Georg Thieme Verlag, Stuttgart 1982, Chem. Ber. 95, 3993 (1962) oder Houben-Weyl, Methoden d. Org. Chemie Bd. E2, S. 345 ff, Georg Thieme Verlag, Stuttgart 1982).

Eine weitere Möglichkeit zur Darstellung von 3-Phenylurazilen I, wobei W. -CR8=CR9-CO-R10 bedeutet und R10 Wasserstpff, Alkyl, Alkenyl, Haloalkyl, Cycloalkyl, Phenyl oder Alkoxyalkyl bedeuten, besteht in der an sich bekannte Aldolkondensation. Hierfür geeignete Bedingungen sind z.B. Nielsen, Org.React. 16, 1ff. (1968) zu entnehmen.

Als weitere Methode zur Synthese von Verbindungen der Formel I, wobei W -C(R8)=C(R9)-CO-R10, -CH(R8)=CH(R9)-CO-R10, -CR8=CR11-CH2-CO-R12, -CR8=CR11-CR13=CR14-CO-R10 oder -CR8=CR11-CH2-CHR15-CO-R12 wobei R9 oder R11 Wasserstoff, Cyano, Alkoxycarbonyl oder Alkylcarbonyl bedeuten, kommen sowohl die Knoevenagel-Kondensation als auch die Perkin-Kondensation in Betracht. Geeignete Bedingungen sind z. B. aus Org. React. 1967, 15, 204ff (Knoevenagel) bzw. Johnson, Org. React. 1942, 1, 210ff (Perkin) ersichtlich.

Verbindungen in denen R10 -NR18R19 oder -SR17 bedeuten, lassen sich z.B. in an sich bekannter Weise dadurch herstellen, daß man

Verbindungen, in denen R¹⁰ für Hydroxyl steht, in die entsprechenden Säurehalogenide (R¹⁰ bedeutet Halogen) überführt und die Verfahrensprodukte anschließend mit einem entsprechenden Amin H-NR¹BR¹⁹ oder Thiol H-SR¹⁷ oder mit einem reaktiven Derivat dieser Verbindungen umsetzt.

h) Umsetzung von Verbindungen I ($W = -C(R^8)=0$) mit Aminen, Hydroxylaminen oder Hydrazinen

10

15

30

5

$$R^{3}$$
 R^{4}
 R^{5}
 R^{2}
 R^{8}
 R^{1}
 R^{8}
 R^{2}
 R^{1}
 R^{8}
 R^{8}
 R^{1}
 R^{8}
 R^{8}
 R^{1}
 R^{2}
 R^{1}
 R^{2}
 R^{1}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{1}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{2}
 R^{3}
 R^{3}
 R^{2}
 R^{3}
 R^{3}
 R^{2}
 R^{3}
 R^{3}
 R^{3}
 R^{3}
 R^{4}
 R^{2}
 R^{3}
 R^{3}
 R^{3}
 R^{4}
 R^{3}
 R^{3}
 R^{3}
 R^{4}
 R^{5}
 R^{5

Die Umsetzung erfolgt normalerweise in einem inerten organischen Lösungs- oder Verdünnungsmittel, z.B. in einem Aromaten wie Toluol und Xylol, in einem chlorierten Kohlenwasserstoff wie Dichlormethan, Chloroform und Chlorbenzol, in einem Ether wie Diethylether, 1,2-Dimethoxyether und Tetrahydrofuran, in einem Alkohol wie Methanol und Ethanol, oder in einem Gemisch der genannten Lösungsmittel.

Liegen die Amine H₂N-R¹⁴ als Salze, z.B. als Hydrochloride oder Oxalate vor, so ist zu ihrer Freisetzung die Zugabe einer Base wie vorzugsweise Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Natriumhydrogencarbonat, Triethylamin und Pyridin, empfehlenswert.

Das entstehende Reaktionswasser kann gegebenenfalls destillativ oder mit Hilfe eines Wasserabscheiders aus dem Reaktionsgemisch entfernt werden.

Üblicherweise liegt die Reaktionstemperatur zwischen (-30) und 150°C , bevorzugt zwischen 0 und 130°C .

10

15

i) Spaltung von Verbindungen I, wobei W $-C(R^8)=N-R^{14}$ bedeutet

Die Spaltung erfolgt lösungsmittelfrei oder in einem inerten Lösungs- oder Verdünnungsmittel mit Wasser oder einem reaktionsfähigen Derivat des Wassers.

Die Umsetzung kann hydrolytisch oder unter oxidativen Bedingungen durchgeführt werden, wobei sich eine Reaktionstemperatur zwischen (-78) und 180° C, vorzugsweise zwischen 0° C und dem Siedepunkt des Verdünnungsmittels empfiehlt.

Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel kommen z.B. Aromaten wie Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol, chlorierte Kohlenwasserstoffe wie Dichlormethan, Chloroform und Chlorbenzol, Ether wie Dialkylether, 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, Alkohole wie Methanol und Ethanol, Ketone wie Aceton, Ester organischer Säuren wie Essigsäureethylester oder Wasser sowie Gemische der genannten Lösungsmittel, in Betracht.

- Zweckmäßigerweise arbeitet man in Gegenwart einer Mineralsäure wie Salzsäure, Bromwasserstoffsäure und Schwefelsäure, einer Carbonsäure wie Essigsäure und Trifluoressigsäure oder einer Sulfonsäure wie p-Toluolsulfonsäure.
- Um das bei der Hydrolyse anfallende H₂N-R¹⁴ abzufangen bzw. aus dem Gleichgewicht zu entfernen, kann es vorteilhaft sein, in Gegenwart einer anderen Carbonylverbindung, wie z.B. Aceton, Formaldehyd, Glyoxalsäure oder Phenylglyoxylsäure, bevorzugt Formaldehyd, zu arbeiten, die eine stabilere Verbindung mit H₂N-R¹⁴ eingeht als I(W=CHO).

Bei der Arbeitsweise unter oxidativen Bedingungen eignen sich insbesondere Oxidationsmittel wie Bleitetraacetat, Natriumhypochlorid und Wasserstoffperoxid.

Gewünschtenfalls kann die Reaktionsführung zusätzlich in Gegenwart eines Katalysators wie Kupfer-(II)-sulfat, Titantetrachlorid und Bortriflu retherat erfolgen.

- Die Mengen an Säure, Oxidationsmittel und Katalysator können in weiten Bereichen variiert werden. Normalerweise liegen sowohl Säure- als auch Katalysatormenge zwischen 5 und 200 mol-%, und die Menge an Oxidationsmittel zwischen 25 und 400 mol-%, bezogen auf die Menge der zu oxidierenden Verbindung, sie können aber auch in erhebelich größerem Überschuß verwendet werden.
 - k) Umsetzung eines substituierten 3-Phenylurazils I, wobei x2 Sauerstoff bedeutet, mit einem Schwefelungsreagenz

- Die Umsetzung erfolgt in der Regel in einem inerten Lösungsmittel, beispielsweise in einem aromatischen Kohlenwasserstoff wie Toluol und o-, m-, p-Xylol, in einem Ether wie Diethylether, 1,2-Dimethoxyethan und Tetrahydrofuran, oder in einem organischen Amin wie Pyridin.
 - Als Schwefelungsreagenz eignen sich besonders gut Phosphor(V)-sulfid und 2,4-Bis(4-methoxyphenyl)-1,3,2,4-dithiadiphosphetan-2,4-dithion ("Lawessons Reagenz").
- Die Menge an Schwefelungsreagenz ist nicht kritisch; normalerweise verwendet man die 1- bis 5-fache molare Menge, bezogen auf das zu schwefelnde 3-Phenylurazil.
- Normalerweise liegt die Reaktionstemperatur zwischen 20 und 30 200°C, vorzugsweise zwischen 40°C und dem Siedepunkt des Lösungsmittels.

 Halogenierung eines substituierten 3-Phenylurazils I, wobei R5 Wasserstoff bedeutet

Die Halogenierung erfolgt in der Regel in einem inerten organischen Lösungs- oder Verdünnungsmittel. Für die Chlorierung und Bromierung kommen beispielsweise aliphatische Carbonsäure wie Essigsäure, oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid, Chloroform und Tetrachlorkohlenstoff, in Betracht. Für die Jodierung sind niedrig siedendende aliphatischen Carbonsäuren wie Essigsäure besonders bevorzugt.

Für die Chlorierung und Bromierung eignen sich insbesondere elementares Chlor bzw. Brom sowie Sulfurylchlorid bzw. Sulfurylbromid, wobei sich eine Reaktionstemperatur zwischen 0 und 60°C, vorzugsweise zwischen 10 und 30°C, empfiehlt.

Gewünschtenfalls kann die Chlorierung und Bromierung in Gegenwart eines säurebindenden Mittels erfolgen, wobei Natriumacetat und 20 tertiäre Amine wie Triethylamin, Dimethylanilin und Pyridin besonders bevorzugt sind.

Als Jodierungsmittel ist elementares Jod besonders bevorzugt, wobei in diesem Fall die Reaktionstemperatur zwischen ca. 0 und 110° C, vorzugsweise zwischen 10 und 30° C, liegt.

Besonders vorteilhaft führt man die Jodierung in Gegenwart einer Mineralsäure wie rauchende Salpetersäure durch.

Die Menge an Halogenierungsmittel ist nicht kritisch; normalerweise verwendet man äquimolare Mengen an Halogenierungsmittel oder einen Überschuβ bis etwa 200 mol-%, bezogen auf das zu halogenierende Edukt.

Überschüssiges Jod kann beispielsweise nach der Reaktion mittels gesättigter wäßriger Natriumhydrogensulfitlösung entfernt werden.

5 m) Reduktion eines substituierten 3-Phenylurazils I, wobei W die Cyanogruppe bedeutet

Die Umsetzung erfolgt zweckmäßig in einem inerten organischen Lösungsmittel, z.B. einem Aromaten wie Toluol und o-, m-, p-Xylol, einem aliphatischen oder cyclischen Ether wie Diethylether, tert.-Butylmethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, einem chlorierten Kohlenwasserstoff wie Methylenchlorid, Chloroform und Chlorbenzol, oder in einer organischen Carbonsäure wie Ameisensäure.

15

20

25

30

10

Als Reduktionsmittel eignen sich beispielsweise Wasserstoff oder Metallsalze wie Zinn-(II)-chlorid, Metallhydride wie Diisobutylaluminiumhydrid, Diisopropylaluminiumhydrid, Lithium-trisethoxyaluminiumhydrid und Lithium-bisethoxy-aluminiumhydrid oder Triethylsilan. Bevorzugt ist die Verwendung von Diisobutylaluminiumhydrid, Ameisensäure oder Wasserstoff.

Gewünschtenfalls kann die Reduktion in Gegenwart eines Katalysators, wie Triethyloxoniumtetrafluoroborat oder Raney-Nickel durchgeführt werden.

Arbeitet man ohne Verdünnungsmittel in Ameisensäure als Reduktionsmittel, so kann diese auch in einem größeren Überschuß vorliegen.

15

20

25

30

Die vorteilhafteste Reaktionstemperatur ist abhängig v m jeweiligen Reduktionsmittel, liegt aber im allgemeinen zwischen (-78) und $150\,^{\circ}\text{C}$.

5 n) Phosgenierung oder Thiophosgenierung eines Enaminamid der Formel VIII

$$\begin{array}{c} R^4 \longrightarrow NHR^3 \\ R^5 \longrightarrow NM \\ X^2 \longrightarrow R^1 \\ \end{array}$$

Das Verfahren kann in einem inerten organischen Lösungsmittel mit Hilfe eines geeigneten Phosgenierungs- oder Thiophosgenierungs- mittel, wie z.B. Phosgen, Thiophosgen, Chlorameisensäuretrichlor-methylester oder 1,1'-Carbonyldiimidazol gegebenenfalls in Gegenwart einer Base, wie z.B. einer organischen Stickstoffbase, z.B. Triethylamin, Pyridin oder 2,6-Lutidin, bei Temperaturen zwischen -20 und 130°C, bevorzugt zwischen 0° und der Rückfluß- temperatur des verwendeten Lösungsmittels, durchgeführt werden.

Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel kommen insbesondere aprotische, organische Lösungsmittel, beispielsweise Aromaten wie Toluol und o-, m-, p-Xylol, halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid, Chloroform, 1,2-Dichlorethan und Chlorbenzol, aliphatische oder cyclische Ether wie 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, oder Ester wie Essigsäureethylester, aber auch, insbesondere für den Fall X^1 = Schwefel, Wasser, sowie Gemische dieser Lösungsmittel in Frage.

Die Menge des Phosgenierungs- bzw. Thiophosgenierungsmittels ist nicht kritisch und liegt normalerweise zwischen 0,9 und 1,3-facher molarer Menge (bezogen auf VIII), kann aber auch in einigen Fällen deutlich höher liegen (200-500 mol%).

 $I(R^9 = Halogen)$

o) Meerwein-Alkylierung eines Diazoniumsalzes IXb

$$\begin{array}{c} R^{4} \\ R^{5} \\ X^{2} \\ X^{2} \\ X^{2} \\ X^{2} \\ \\ R^{1} \\ \end{array} \begin{array}{c} R^{2} \\ CHR^{8} = CH - CO - R^{10} \\ CU \text{ Halogenid} \\ \\ CHR^{8} \\ CHR^{9} \\ CO - R^{10} \\ \end{array}$$

Die Reaktionsbedingungen der Meerweinreaktion sind dem Fachmann bekannt (vgl. z.B. M.P. Doyle et al., J. Org. Chem. 1977, 42, 2431; G. Theodoridis et al. J. Heterocyclic Chem. 1991, 28, 849; C.S. Rondestvedt Jr., Org. React. 1976, 24, 225 und dort zit. Literatur) und können in Analogie zu den in der Literatur beschriebenen auf die erfindungsgemäßen Verbindungen I übertragen werden.

10

p) Metallkatalysierte Olefinkupplung mit einem Phenylhalogenid der Formel IXC

IXc Q=Brom, Iod, OSO₂CF₃

I mit W =
$$(C(R^8)=C(R^9)-COR^{10})$$

 $(C(R^8)=C(R^9)-CN)$

Die Bedingungen dieser Heck- oder Heck-ähnlichen Reaktion sind dem Fachmann bekannt und lassen sich analog zu den in der 15 Literatur beschriebenen (vgl. z.B. Comprehensive Organic Chemistry) auf die erfindungsgemäßen Verbindungen I übertragen.

25

Die als Ausgangsstoffe benötigten Enamin-Ester der Formel II sind neu, es sei denn, W bedeutet eine Gruppe -CH=CH-CO-OR14 mit R14 C_1 - C_6 -Alkyl oder C_3 - C_6 -Alkenyl, wenn R4 die Trifluormethylgruppe und R5 Wasserstoff sind (vgl. US 4,979,982). Sie können ebenfalls als Herbizide eingesetzt werden.

Die Enamin-Ester II können nach an sich bekannten Methoden hergestellt werden, z.B. nach einem der folgenden Verfahren:

Vorzugsweise arbeitet man im wesentlichen wasserfrei in einem inerten Lösungs- oder Verdünnungsmittel, besonders bevorzugt in Gegenwart eines sauren oder basischen Katalysators.

Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel kommen insbesondere mit
Wasser azeotrop mischbare organische Lösungsmittel, beispielsweise Aromaten wie Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol, halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff und Chlorbenzol, aliphatische und cyclische
Ether wie 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, oder
Cyclohexan, aber auch Alkohole wie Methanol und Ethanol, in
Betracht.

Als saure Katalysatoren eignen sich bevorzugt starke Mineralsäuren wie Schwefelsäure und Salzsäure, Phosphor enthaltende Säuren wie Orthophosphorsäure und Polyphosphorsäure, organische Säuren wie p-Toluolsulfonsäure sowie saure Kationenaustauscher wie "Amberlyst 15" (Fluka).

Als basische Katalysatoren eignen sich z.B. Metallhydride wie 30 Natriumhydrid sowie besonders bevorzugt Metallalkoholate wie Natriummethanolat und Ethanolat. Zweckmäßig setzt man den β -Ketoester XI und den Phenylharnstoff XII in stöchi metrischem Verhältnis ein oder man arbeitet mit einem geringen Überschuß der einen der anderen Komponente bis etwa 10 mol-%.

5

Normalerweise ist eine Katalysatormenge zwischen 0,5 und 100 mol-%, bezogen auf die Menge eines Edukts, ausreichend.

Im allgemeinen erfolgt die Reaktionsführung bei einer Temperatur zwischen 60 und 120°C, zur raschen Entfernung von entstehendem Wasser vorzugsweise bei der Siedetemperatur des Reaktions-gemisches.

$$\begin{array}{c}
R^{4} \longrightarrow 0L^{3} \\
R^{5} \longrightarrow C \longrightarrow 0L^{1}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H \longrightarrow 0 \\
R^{2} \longrightarrow R^{5} \longrightarrow C \longrightarrow R^{2}$$

$$\begin{array}{c}
R^{4} \longrightarrow 0 \\
R^{5} \longrightarrow C \longrightarrow R^{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{4} \longrightarrow 0 \\
R^{5} \longrightarrow C \longrightarrow R^{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{2} \longrightarrow R^{1} \longrightarrow R^{2}$$

$$\begin{array}{c}
XIII
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
XIII
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
XIII
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
II
\end{array}$$

L3 bedeutet C1-C4-Alkyl oder Phenyl.

15

20

25

30

Diese Umsetzung kann beispielsweise in einem inerten, mit Wasser mischbaren, organischen Lösungsmittel, beispielsweise einem aliphatischen oder cyclischen Ether wie Diethylether, 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, oder einem niederen Alkohol, insbesondere Ethanol, durchgeführt werden, wobei die Reaktionstemperatur normalerweise zwischen 50 und 150°C, vorzugsweise bei der Siedetemperatur des Reaktionsgemisches, liegt.

Die Reaktion kann jedoch auch in einem aromatischen Verdünnungsmittel wie Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol durchgeführt werden, wobei in diesem Fall der Zusatz entweder eines sauren Katalysators wie Salzsäure und p-Toluolsulfonsäure oder einer Base, z.B. eines Alkalimetallalkoholates wie Natriummethanolat und Natriumethanolat, empfehlenswert ist. Auch bei dieser Verfahrensvariante liegt die Reaktionstemperatur normalerweise zwischen 50 und 150°C, bevorzugt jedoch zwischen 60 und 80°C.

10

15

20

25

Die Umsetzung erfolgt zweckmäßig in Gegenwart eines im wesentlichen wasserfreien, aprotischen, organischen Lösungs- oder Verdünnungsmittel, beispielsweise eines aliphatischen oder cyclischen Ethers wie Diethylether, 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, eines aliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoffs wie n-Hexan, Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol, eines halogenierten, aliphatischen Kohlenwasserstoffs wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, 1,2-Dichlorethan und Chlorbenzol, eines aprotischen, polaren Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Hexamethylphosphorsäuretriamid und Dimethylsulfoxid, oder eines Gemisches aus den genannten Solventien.

Gewünschtenfalls kann auch in Gegenwart einer Metallhydridbase wie Natrium- und Kaliumhydrid, eines Alkalimetall- oder Erdalkalimetallalkoholates wie Natriummethanolat, Natriumethanolat und Kalium-tert.-butanolat, oder einer organischen tertiären Base wie Triethylamin und Pyridin gearbeitet werden, wobei die organische Base gleichzeitig als Lösungsmittel dienen kann.

Zweckmäßig setzt man die Edukte in stöchiometrischem Verhältnis ein oder man arbeitet mit einem geringen Überschuß der einen oder anderen Komponente bis etwa 20 mol-%. Arbeitet man ohne Lösungsmittel in Gegenwart einer organischen Base, so liegt diese in einem größeren Überschuß vor.

Die Reaktionstemperatur liegt vorzugsweise im Bereich zwischen (-80) und 50°C, besonders bevorzugt zwischen (-60) und 30°C.

30 In einer besonders bevorzugten Variante dieses Verfahrens wird das erhaltene II mit überschüssiger Base direkt (d.h. in situ) gemäß Verfahrensvariante a) in die entsprechende Verbindung I überführt. Etwaige Nebenprodukte (z.B. C-Alkylierungsprodukte bei Verbindungen, in denen R5 für Wasserstoff steht), lassen sich mit üblichen Trennmethoden wie Kristallisation und Chromatographie entfernen.

5

L1 und L4 bedeuten C1-C4-Alkyl oder Phenyl.

Diese Reaktion erfolgt zweckmäßig in einem aprotischen, polaren 10 Lösungs- oder Verdünnungsmittel wie Dimethylformamid, 2-Butanon, Dimethylsulfoxid und Acetonitril, und zwar vorteilhaft in Gegenwart einer Base, beispielsweise eines Akalimetall- oder Erdalkalimetallalkoholats, insbesondere eines Natriumalkanolates wie Natriummethanolat, eines Akalimetall- oder Erdalkalimetallcarbonates, insbesondere Natriumcarbonat, oder eines Alkalimetallhydrids wie Lithium- und Natriumhydrid.

Normalerweise ist die 1- bis 2-fache molare Menge an Base, bezogen auf die Menge eines Edukts, ausreichend.

20

30

15

Die Reaktionstemperatur liegt im allgemeinen zwischen 80 und 180°C, vorzugsweise bei der Siedetemperatur des Reaktionsgemisches.

25 Bezüglich der Mengenverhältnisse der Edukte gelten die Angaben für Methode q).

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform verwendet man ein Natriumalkoholat als Base und destilliert den im Laufe der Reaktion entstehenden Alkohol kontinuierlich ab. Die auf diese Weise hergestellten Enamin-Ester der Formel II können ohne Isolierung aus der Reaktionsmischung gemäß Verfahrensvariante a) zu einem Salz der substituierten 3-Phenylurazile I cyclisiert werden.

10

Diese Umsetzung erfolgt vorteilhaft in Gegenwart eines im wesentlichen wasserfreien, aprotischen, organischen Lösungs- oder Verdünnungsmittels, gewünschtenfalls in Gegenwart einer Metallhydridbase wie Natrium- und Kaliumhydrid oder einer organischen tertiären Base wie Triethylamin und Pyridin, wobei die organische Base auch als Lösungsmittel dienen kann.

Bezüglich der geeigneten Lösungsmittel und der Mengenverhältnisse gelten die Angaben für Methode r).

Die Reaktionstemperatur liegt in der Regel zwischen (-80) und 150°C, vorzugsweise zwischen (-60)°C und dem jeweiligen Siedepunkt des Lösungsmittels.

Die Umsetzung erfolgt zweckmäßig in Gegenwart eines im wesentlichen wasserfreien, aprotischen organischen Lösungs- und Verdünnungsmittel, beispielsweise eines aliphatischen oder cyclischen Ethers wie Diethylether, 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, eines aliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoffs wie n-Hexan, Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol, eines halogenierten, aliphatischen Kohlenwasserstoffs wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, 1,2-Dichlorethan und Chlorbenzol, eines aprotischen, polaren Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Hexamethylphosphorsäure-triamid und Dimethylsulfoxid, oder eines Gemisches aus den genannten Solventen.

Gewünschtenfalls kann auch in Gegenwart einer Metallhydridbase wie Natrium- und Kaliumhydrid, eines Alkalimetall- oder Erdalkalimetallalkoholates wie Natriummethanolat, Natriumethanolat und Kalium-tert.-butanolat, oder einer organischen tertiären Base wie Triethylamin und Pyridin gearbeitet werden, wobei die organische Base gleichzeitig als Lösungsmittel dienen kann.

Zweckmäßig setzt man die Edukte in stöchiometrischem Verhältnis 10 ein oder man arbeitet mit einem geringen Überschuß der einen oder anderen Komponente bis etwa 20 mol-%. Arbeitet man ohne Lösungsmittel in Gegenwart einer organischen Base, so liegt diese in einem größeren Überschuß vor.

15 Die Reaktionstemperatur liegt vorzugsweise im Bereich zwischen (-80) und 150°C, besonders bevorzugt zwischen (-30) und der Rückfluβtemperatur des verwendeten Lösungsmittels.

Die Enamin-carboxylate der Formel III sind ebenfalls neu und 20 können als Herbizide eingesetzt werden. Sie sind nach an sich bekannten Verfahren herstellbar, beispielsweise aus einem Anilinderivat der Formel XVI nach folgendem Reaktionsschema:

35

In Gleichung (Gl1) bedeuten R4' und R5' Wasserstoff oder $C_1-C_4-Alkyl$.

Die Umsetzungen nach Reaktionsgleichung 1 und 2 erfolgen vorzugsweise in einem wasserfreien inerten aprotischen Lösungsmittel, beispielsweise in einem halogenierten Kohlenwasserstoff wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff und Chlorbenzol, einem aromatischen Kohlenwasserstoff wie Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol, oder einem aliphatischen oder cyclischen Aether wie Diethylether, Dibutylether, 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan.

Für die Umsetzung des Lactons XX mit dem Anilinderivat XIX nach Gleichung (Gl1) empfiehlt sich der Zusatz eines basischen Katalysators, z.B. 4-Pyrrolidinopyridin, 4-Dimethylamino-pyridin, 1,2-Diazabicyclo[2,2,2]octan, 1,5-Diazabicyclo[4,3,0]non-5-en, 1,8-Diazabicyclo[5,4,0]undec-7-en oder Diethylamin.

Da die Reaktion exotherm verläuft, ist im allgemeinen eine Reaktionstemperatur zwischen (-10) und 50° C, vorzugsweise zwischen 10 und 30° C ausreichend.

Für die Reaktion der Verbindungen der Formeln XXII und XIX mit-25 einander nach Gleichung (Gl2) sind dagegen höhere Temperaturen, etwa zwischen 70 und 140°C, insbesondere zuwischen 100 und 120°C vorteilhaft.

Bei der Umsetzung nach Reaktionsgleichung (G13) handelt es sich um eine Aminolyse, die in der Regel entweder ohne Lösungsmittel [vgl. z.B. J. Soc. Dyes Col. 42, 81 (1926), Ber. 64, 970 (1931); Org. Synth., Coll. Vol. IV, 80 (1963) und J.A.C.S. 70, 2402 (1948)] oder in einem inerten wasserfreien Lösungs- oder Verdünnungsmittel, insbesondere in einem aprotischen Solvens, beispielsweise in einem gegebenenfalls halogenierte Aromaten wie Toluol, o-, m-, p-Xylol und Chlorbenzol, durchgeführt wird.

Hierbei empfiehlt sich das Arbeiten in Gegenwart eines basischen Katalysators, z.B. eines höher siedenden Amins [siehe beispielsweise Helv. Chim. Acta 11, 779 (1928) und U.S. 2,416,738] oder Pyridin.

5

10

÷

Vorzugsweise liegt die Reaktionstemperatur zwischen etwa 20 und 160°C.

Bei allen drei Herstellungsvarianten setzt man die Edukte zweckmäßigerweise in stöchiometrischem Verhältnis ein oder man arbeitet mit einem geringen Überschuß der einen oder anderen Komponente bis etwa 10 mol-%. Arbeitet man in Gegenwart eines basischen Katalysators, so ist im allgemeinen eine Menge zwischen 0,5 und 200 mol-%, bezogen auf die Menge eines Edukts, ausreichend.

15

25

30

Die anschließende Umsetzung der so hergestellten Verbindungen der Formel XXI mit der Verbindung H2N-COOL1 wird vorteilhaft in einem weitgehend wasserfreien Lösungs- oder Verdünnungsmittel bei Normaldruck durchgeführt, besonders bevorzugt in Gegenwart eines

20 sauren Katalysators.

> Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel kommen insbesondere mit Wasser azeotrop mischbare organische Flüssigkeiten, beispielsweise Aromaten wie Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol oder halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Tetrachlorkohlenstoff und Chlorbenzol, in Betracht.

Geeignete Katalysatoren sind insbesondere starke Mineralsäuren wie Schwefelsäure, organische Säuren wie p-Toluolsulfonsäure. Phosphor enthaltende Säuren wie Orthophosphorsäure und Polyphosphorsaure oder saure Kationenaustauscher wie "Amberlyst 15" (Fluka).

Im allgemeinen liegt die Reaktionstemperatur zwischen etwa 70 und 150°C; zur raschen Entfernung des entstehenden Reaktionswassers 35 arbeitet man jedoch zweckmäßigerweise bei der Siedetemperatur des Solvens.

10

20

30

w) Die Pyrimidon-Derivate IVa und IVb, von denen Methode d) ausgeht, können durch Halogenierung, vorzugsweise Chlorierung und Bromierung, von 3-Phenylurazilen I, in denen R³ Wasserstoff bedeutet, ohne Lösungsmittel oder in Gegenwart eines inerten Lösungs- oder Verdünnungsmittels erhalten werden.

Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel kommen insbesondere aprotische organische Flüssigkeiten, beispielsweise aliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie n-Hexan, Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol, halogenierte aliphatische Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid, Chloroform und 1,2-Dichlorethan, halogenierte aromatische Kohlenwasserstoffe wie Chlorbenzol, oder tertiäre Amine wie N,N-Dimethylanilin, in Betracht.

Als Halogenierungsmittel eignen sich insbesondere Thionylchlorid, Phosphorpentachlorid, Phosphoroxychlorid, Phosphorpentabromid oder Phosphorylbromid. Besonders vorteilhaft kann auch ein Gemisch aus Phosphorpentachlorid und Phosphoroxychlorid oder aus Phosphorpentabromid und Phosphorylbromid sein.

In den meisten Fällen empfiehlt es sich, eine katalytische Menge an Dimethylformamid oder eines alkylierten Anilinderivates zuzusetzen.

Die Menge an Halogenierungsmittel ist nicht kritisch; für eine vollständige Umsetzung benötigt man mindestens äquimolare Mengen an Halogenierungsmittel und zu halogenierendem Edukt. Es kann jedoch auch ein 1- bis 8-facher molarer Überschuβ an Halogenierungsmittel vorteilhaft sein.

Die Reaktionstemperaturen liegen im allgemeinen zwischen 0°C und der Rückflußtemperatur des Reaktionsgemisches, vorzugsweise zwischen 20 und 120°C .

35 x) C-Acylierung eines Enamins der Formel XXIV mit einem Isocyanat oder Isothiocyanat der Formel XII

Die Umsetzung erfolgt zweckmäßig in Gegenwart eines im wesentlichen wasserfreien, aprotischen organischen Lösungs- und Verdünnungsmittel, beispielsweise eines aliphatischen oder cyclischen Ethers wie Diethylether, 1,2-Dimethoxyethan,

10 Tetrahydrofuran und Dioxan, eines aliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoffs wie n-Hexan, Benzol, Toluol und o-, m-, p-Xylol, eines halogenierten, aliphatischen Kohlenwasserstoffs wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, 1,2-Dichlorethan und Chlorbenzol, eines aprotischen, polaren

15 Lösungsmittel wie Dimethylformamid, Hexamethylphosphorsäuretriamid und Dimethylsulfoxid, oder eines Gemisches aus den genannten Solventen.

Gewünschtenfalls kann auch in Gegenwart einer organischen

20 tertiären Base wie Triethylamin und Pyridin gearbeitet werden,
wobei die organische Base gleichzeitig als Lösungsmittel dienen
kann.

Zweckmäßig setzt man die Edukte in stöchiometrischem Verhältnis
25 ein oder man arbeitet mit einem geringen Überschuß der einen oder
anderen Komponente bis etwa 20 mol-%. Arbeitet man ohne
Lösungsmittel in Gegenwart einer organischen Base, so liegt diese
in einem größeren Überschuß vor.

Die Reaktionstemperatur liegt vorzugsweise im Bereich zwischen (-80) und 150°C, besonders bevorzugt zwischen (-30) und der Rückfluβtemperatur des verwendeten Lösungsmittels.

Das bei dieser Reaktion häufig anfallende Nebenprodukt

(Acylierung am Stickstoff, vgl. Verfahrensvariante s)), läßt sich auf übliche Weise, z.B. Kristallisation oder Chromatographie, abtrennen.

15

20

Die Verbindungen der Formeln IX, XII, XIII und XIV sind ebenfalls neu. Sie können nach an sich bekannten Methoden hergestellt werden, besonders v rteilhaft aus Verbindungen der Formel XVI:

5 Durch "Phosgenierung" und Hydolyse der Verfahrensprodukte mit Ammoniak

Das Verfahren kann in einem inerten, im wesentlichen wasserfreien Lösungs- oder Verdünnungsmittel oder ohne Lösungsmittel durchgeführt werden, wobei die Verbindungen XIX bevorzugt mit Phosgen oder Chlorameisensäuretrichlormethylester umgesetzt werden.

Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel kommen insbesondere aprotische, organische Lösungsmittel, beispielsweise Aromaten wie Toluol und o-, m-, p-Xylol, halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid, Chloroform, 1,2-Dichlorethan und Chlorbenzol, aliphatische oder cyclische Ether wie 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, oder Ester wie Essigsäureethylester, sowie Gemische dieser Lösungsmittel, in Betracht.

Je nach eingesetztem Anilinderivat XIX kann der Zusatz einer Base wie Triethylamin vorteilhaft sein, beispielsweise in 0,5- bis 2-facher molarer Menge, bezogen auf die Menge an XIX.

20

Durch Wahl der geeigneten Reaktionsbedingungen lassen sich sowohl die Carbaminsäurechloride XIX als auch die Phenylisocyanate XII erhalten:

So erhält man bei niederen Temperaturen zwischen etwa (-40) und 50°C normalerweise die Carbaminsäurechloride XVII, während weitere Temperaturerhöhung, bis zur Siedetemperatur des Reaktionsgemisches, dagegen überwiegend zur Bildung der Phenylisocyanate XIV führt, die mit Ammoniak oder einem reaktiven Derivat des Ammoniaks zu den Phenylharnstoffderivaten XII umgesetzt werden können.

Durch Umsetzung mit Alkalimetallcyanaten

M[®] steht für das Äquivalent eines Metallions, insbesondere für 15 ein Alkalimetallion wie Natrium und Kalium.

Die Umsetzung erfolgt in einem inerten Lösungs- oder Verdünnungsmittel, beispielsweise in einem aromatischen Kohlenwasserstoff wie Toluol und o-, m-, p-Xylol, in einem aliphatischen oder cyclischen Ether wie Tetrahydrofuran und Dioxan, in einem niederen Alkohol wie Methanol und Ethanol, in Wasser oder in einem Gemisch der genannten Solventien.

Die Menge an Cyanat ist nicht kritisch; für eine vollständige 25 Umsetzung benötigt man mindestens äquimolare Mengen an Anilinderivat XIX und Cyanat, jedoch kann auch ein Überschuß an Cyanat, bis etwa 100 mol-%, vorteilhaft sein.

Die Reaktionstemperatur liegt im allgemeinen zwischen 0°C und der 30 Rückflußtemperatur des Reaktionsgemisches.

15

20

Durch Umsetzung mit Estern XX

L⁴ steht für C_1 - C_4 -Alkyl oder Phenyl; L⁵ steht für Halogen, vorzugsweise Chlor oder Brom, für C_1 - C_4 -Alkoxy oder Phenoxy.

Als Lösungs- oder Verdünnungsmittel eignen sich beispielsweise aromatische Kohlenwasserstoffe wie Toluol und o-, m-, p-Xylol, halogenierten Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid, Chloroform, 1,2-Dichlorethan und Chlorbenzol, aliphatische oder cyclische Ethern, wie 1,2-Dimethoxyethan, Tetrahydrofuran und Dioxan, Ester wie Essigsäureethylester, Alkohole wie Methanol und Ethanol, oder Wasser oder Zweiphasengemische aus einem organischen Lösungs-mittel und Wasser.

Vorteilhaft verläuft die Umsetzung in Gegenwart einer Base, z.B. eines Alkalimetallhydroxides, -carbonates oder -alkoholates wie Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Natiummethanolat und Natiumethanolat oder eines tertiären Amins wie Pyridin und Triethylamin.

Gewünschtenfalls kann auch ein Katalysator, z.B. eine Lewissäure wie Antimontrichlorid, zugesetzt werden.

- Zweckmäßig setzt man die Ausgangsverbindungen und die Base in stöchiometrischem Verhältnis ein, jedoch kann auch die eine oder andere Komponente in einem überschuß, bis etwa 100 mol-%, vorliegen.
- 30 In der Regel beträgt die Katalysatormenge 1 bis 50 mol-%, bevorzugt 2 bis 30 mol-%, bezogen auf die Menge an eingesetztem Anilinderivat XIX.

Im allgemeinen liegt die Reaktionstemperatur zwischen $(-40)^{\circ}$ C und der Siedetemperatur des Reaktionsgemisches.

Die Ausgangsverbindungen der Formel XIX und deren Herstellung, sowie aller anderen Verbindungen, deren Herstellung nicht explizit beschrieben sind, sind aus der Literatur bekannt oder nach an sich bekannten Methoden herstellbar.

Bei den vorstehend genannten Verfahren zur Synthese von substituierten Phenylurazilen I, deren Salzen, Enolethern oder Vorprodukten arbeitet man zweckmäßigerweise unter Normaldruck oder unter dem Eigendruck des jeweiligen Lösungsmittels. Geringerer oder höherer Druck ist möglich, bringt aber normalerweise keine Vorteile.

15

10

Sofern nicht anders angegeben, sind die zur Herstellung der substituierten 3-Phenylurazile I, Ia und Ib benötigten Edukte und Reagenzien bekannt oder können nach an sich bekannten Methoden hergestellt werden.

20

25

30

Die Aufarbeitung der jeweiligen Reaktionsgemische erfolgt in der Regel nach an sich bekannten Methoden, beispielsweise durch Entfernen des Lösungsmittels, Verteilen des Rückstandes in einem Gemisch aus Wasser und einem geeigneten organischen Lösungsmittel und Isolieren des Produktes der organischen Phase.

Die substituierten 3-Phenylurazile I, Ia und Ib können bei der Herstellung als Isomerengemische anfallen, die jedoch gewünschtenfalls nach den hierfür üblichen Methoden, z.B. durch Kristallisation oder Chromatographie (ggf. an einem optisch aktiven Adsorbat), in die reinen Isomeren getrennt werden können. Reine optisch aktive Isomere lassen sich beispielsweise aus entsprechenden optisch aktiven Ausgangsmaterialien synthetisieren.

35

40

In der Regel lassen sich die Verbindungen der Formeln I, Ia und Ib auf den vorstehend beschriebenen Wegen herstellen. Es ist jedoch auch in einzelnen Fällen möglich, bestimmte Verbindungen I vorteilhaft aus anderen Verbindungen I durch Esterhydrolyse, Amidierung, Veresterung, Umesterung, Veretherung, Etherspaltung, Olefinierung, Reduktion, Oxidation oder Ringschlußreaktion an den Positionen der Reste R⁴, R⁵ und W herzustellen.

10

Die substituierten 3-Phenylurazile I, Ia und Ib eignen sich, sowohl als Isomerengemische als auch in Form der reinen Isomeren, als Herbizide. Im allgemeinen sind sie verträglich und somit selektiv in breitblättrigen Kulturen sowie in monokotylen (einkeimblättrigen) Gewächsen.

In Abhängigkeit von der jeweiligen Applikationsmethode können die substituierten Phenylurazile Ia und Ib bzw. sie enthaltende Mittel in einer Vielzahl von Kulturplfanzen zur Beseitigung un- erwünschter Pflanzen eingesetzt werden, wobei die folgenden Kulturen beispielhaft genannt seien:

	Botanischer Name	Deutscher Name
	Allium cepa	Küchenzwiebel
15	Ananas comosus	Ananas
	Arachis hypogaea	Erdnuß
•	Asparagus officinalis	Spargel
	Beta vulgaris spp. altissima	Zuckerrübe
	Beta vulgaris spp. rapa	Futterrübe
20	Brassica napus var. napus	Raps
20	Brassica napus var. napobrassica	Kohlrübe
	Brassica rapa var. silvestris	Rüben
	Camellia sinensis	Teestrauch
	Carthamus tinctorius	Saflor - Färberdistel
25	Carya illinoinensis	Pekannußbaum
23	Citrus limon	Zitrone
	Citrus sinensis	Apfelsine, Orange
	Coffea arabica (Coffea canephora,	Kaffee
	Coffea liberica)	
30	Cucumis sativus	Gurke
50	Cynodon dactylon	Bermudagras
	Daucus carota	Möhre
	Elaeis guineensis	Ölpalme
	Fragaria vesca	Erdbeere
35	Glycine max	Sojabohne
33	Gossypium hirsutum (Gossypium arboreum,	Baumwolle
	Gossypium herbaceum, Gossypium vitifoliu	im)
	Helianthus annuus	Sonnenblume
	Hevea brasiliensis	Parakautschukbaum
4.0	Hordeum vulgare	Gerste
40		Hopfen
	Humulus lupulus	•

	m-toutochem Nome	Deutscher Name
	Botanischer Name	
-	Ipomoea batatas	Süßkartoffeln
	Juglans regia	Walnuβbaum Linse
_	Lens culinaris	
5	Linum usitatissimum	Faserlein
	Lycopersicon lycopersicum	Tomate
	Malus spp.	Apfel
	Manihot esculenta	Maniok
	Medicago sativa	Luzerne
10	Musa spp.	Obst- und Mehlbanane
	Nicotiana tabacum (N. rustica)	Tabak
	Olea europaea	Ölbaum
	Oryza sativa	Reis
	Phaseolus lunatus	Mondbohne
15	Phaseolus vulgaris	Buschbohnen
	Picea abies	Rotfichte
	Pinus spp.	Kiefer
	Pisum sativum	Gartenerbse
	Prunus avium	Süßkirsche
20	Prunus persica	Pfirsich
	Pyrus communis	Birne
	Ribes sylvestre	Rote Johannisbeere
	Ricinus communis	Rizinus
	Saccharum officinarum	Zuckerrohr
25	Secale cereale	Roggen
	Solanum tuberosum	Kartoffel
	Sorghum bicolor (s. vulgare)	Mohrenhirse
	Theobroma cacao	Kakaobaum
	Trifolium pratense	Rotklee
30	Triticum aestivum	Weizen
	Triticum durum	Hartweizen
	Vicia faba	Pferdebohnen
	Vitis vinifera	Weinrebe
	Zea mays	Mais
	▼	

40

Des weiteren eignen sich die substituierten 3-Phenylurazile I, Ia und Ib auch zur Desiccation und Defoliation von Pflanzen. Als Dessicantien eignen sie sich insbesondere zur Austrocknung der oberirdischen Teile von Kulturpflanzen wie Kartoffel, Raps, Sonnenblume und Sojabohne. Damit wird ein vollständig mechanisiertes Beernten dieser wichtigen Kulturpflanzen ermöglicht.

20

Von wirtschaftlichem Interesse ist ferner die Ernteerleichterung, die durch das zeitlich konzentrierte Abfallen oder Vermindern der Haftfestigkeit am Baum bei Zitrusfrüchten, Oliven oder bei anderen Arten und Sorten von Kern-, Stein- und Schalenobst ermöglicht wird. Derselbe Mechanismus, das heißt die Förderung der Ausbildung von Trenngewebe zwischen Frucht- bzw. Blatt- und Sproßteil der Pflanze ist auch für ein gut kontrollierbares Entblättern von Nutzpflanzen wie beispielsweise Baumwolle wesentlich.

10 Außerdem führt die Verkürzung des Zeitintervalls, in dem die einzelnen Baumwollpflanzen reif werden, zu einer erhöhten Faserqualität nach der Ernte.

Abgesehen von ihrer herbiziden und entblätternden Wirkung können einige der substituierten 3-Phenylurazile der Formeln I, Ia und Ib auch als Wachstumsregulatoren oder zur Bekämpfung von Schädlingen aus der Klasse der Insekten, Spinnentiere und Nematoden eingesetzt werden. Sie können im Pflanzenschutz sowie auf dem Hygiene-, Vorratsschutz- und Veterinärsektor zur Bekämpfung von Schädlingen dienen.

Zu den schädlichen Insekten gehören aus der Ordnung der Schmetterlinge (Lepidoptera) beispielsweise Agrotis ypsilon, Agrotis segetum, Alabama argillacea, Anticarsia gemmatalis, Argyresthia conjugella, Autographa gamma, Bupalus piniarius, 25 Cacoecia murinana, Capua reticulana, Cheimatobia brumata, Choristoneura fumiferana, Choristoneura occidentalis, Cirphis unipuncta, Cydia pomonella, Dendrolimus pini, Diaphania nitidalis, Diatraea grndiosella, Earias insulana, Elasmopalpus lignosellus, Eupoecilia ambiguella, Evetria bouliana, Feltia 30 subterranea, Galleria mellonella, Grapholita funebrana, Grapholita molesta, Heliothis armigera, Heliothis virescens, Heliothis zea, Hellula undalis, Hibernia defoliaria, Hyphantria cunea, Hyponomeuta malinellus, Keifferia lycopersicella, Lambdina fiscellaria, Laphygma exigua, Leucoptera coffeella, Leucoptera 35 scitella, Lithocolletis blancardella, Lobesia botrana, Loxostege sticticalis, Lymantria dispar, Lymantria monacha, Lyonetia clerkella, Malacosoma neustria, Mamestra brassicae, Orgyia pseudotsugata, Ostrinia nubilalis, Panolis flamea, Pectinophora gossypiella, Peridroma saucia, Phalera bucephala, Phthorimaea 40 operculella, Phyllocnistis citrella, Pieris brassicae, Plathypena

30

35

40

scarbra, Plutella xylostella, Pseudoplusia includens, Phyacionia frustrana, Scrobipalpula absoluta, Sitotroga cerelella, Sparganothis pilleriana, Spodoptera frugiperda, Spodoptera littoralis, Spodoptera litura, Thaumatopoea pityocampa, Tortrix viridana, Trichoplusia ni, Zeiraphera canadensis.

Aus der Ordnung der Käfer (Coleoptera) beispielsweise Agrilus sinuatus, Agriotes lineatus, Agriotes obscurus, Amphimallus solstitialis, Anisandrus dispar, Anthonomus grandis, Anthonomus pomorum, Atomaria linearis, Blastophagus piniperda, Blitophaga 10 undata, Bruchus rufimanus, Bruchus pisorum, Bruchus lentis, Byctiscus betulae, Cassida nebulosa, Cerotoma trifurcata, Ceuthorrhynchus assimilis, Ceuthorrynchus napi, Chaetocnema tibialis, Conoderus vespertinus, Crioceris asparagi, Diabrotica longicornis, Diabrotica 12-punctata, Diabrotica virgifera, 15 Epilachna varivestis, Epitrix hirtipennis, Eutinobothrus brasiliensis, Hylobius abietis, Hypera brunneipennis, Hypera postica. Ips typographus, Lema bilineata, Lema melanopus, Leptinotarsa decemlineata, Limonius californicus, Lissorhoptrus 20 oryzophilus, Melanotus communis, Meligethes aeneus, Melolontha hippocastani, Melolontha melolontha, Onlema oryzae, Ortiorrhynchus sulcatus, Otiorrhynchus ovatus, Phaedon cochleariae, Phyllotreta chrysocephala, Phyllophaga sp., Phyllopertha horticola, Phyllotreta nemorum, Phyllotreta striolata, Popillia japonica, Sitona lineatus, Sitophilus 25 granaria.

Aus der Ordnung der Zweiflügler (Diptera) beispielsweise Aedes aegypti, Aedes vexans, Anastrepha ludens, Anopheles maculipennis, Ceratitis capitata, Chrysomya bezziana, Chrysomya hominivorax, Chrysomya macellaria, Contarinia sorghicola, Cordylobia anthropophaga, Culex pipiens, Dacus cucurbitae, Dacus oleae, Dasineura brassicae, Fannia canicularis, Gasterophilus intestinalis, Glossia morsitans, Haematobia irritans, Haplodiplosis equestris, Hylemyia platura, Hypoderma lineata, Liriomyza sativae, Liriomyza trifolii, Lucilia caprina, Lucilia cuprina, Lucilia sericata, Lycoria pectoralis, Mayetiola destructor, Musca domestica, Muscina stabulans, Oestrus ovis, Oscinella frit, Pegomya hysocyami, Phorbia antiqua, Phorbia brassicae, Phorbia coarctata, Rhagoletis cerasi, Rhagoletis pomonella, Tabanus bovinus, Tipula oleracea, Tipula paludosa.

Aus der Ordnung der Thripse (Thysanoptera) beispielsweise Frankliniella fusca, Frankliniella occidentalis, Frankliniella tritici, Scirtothrips citri, Thrips oryzae, Thrips palmi, Thrips tabaci.

5

Aus der Ordnung der Hautflügler (Hymenoptera) beispielsweise Athalia rosae, Atta cephalotes, Atta sexdens, Atta texana, Hoplocampa minuta, Hoplocampa testudinea, Monomorium pharaonis, Solenopsis geminata, Solenopsis invicta.

10

15

Aus der Ordnung der Wanzen (Heteroptera) beispielsweise Acrosternum hilare, Blissus leucopterus, Cyrtopeltis notatus, Dysdercus cingulatus, Dysdercus intermedius, Eurygaster integriceps, Euchistus impictiventris, Leptoglossus phyllopus, Lygus lineolaris, Lygus pratensis, Nezara viridula, Piesma quadrata, Solubea insularis, Thyanta perditor.

Aus der Ordnung der Pflanzensauger (Homoptera) beispielsweise Acyrthosiphon onobrychis, Adelges laricis, Aphidula nasturtii; Aphis fabae, Aphis pomi, Aphis sambuci, Brachycaudus cardui, 20 Brevicoryne brassicae, Cerosipha gossypii, Dreyfusia nordmannianae, Dreyfusia piceae, Dyasphis radicola, Dysaulacorthum pseudosolani, Empoasca fabae, Macrosiphum avenae, Macrosiphum euphorbiae, Macrosiphon rosae, Megoura viciae, Metopolophium dirhodum, Myzodes persicae, Myzus cerasi, 25 Nilaparvata lugens, Pemphigus bursarius, Perkinsiella saccharicida, Phorodon humuli, Psylla mali, Psylla piri, Rhopalomyzus ascalonicus, Rhopalosiphum maidis, Sappaphis mala, Sappaphis mali, Schizaphis graminum, Schizoneura lanuginosa, Trialeurodes vaporariorum, Viteus vitifolii. 30

Aus der Ordnung der Termiten (Isoptera) beispielsweise Calotermes flavicollis, Leucotermes flavipes, Reticulitermes lucifugus, Termes natalensis.

35

40

Aus der Ordnung der Geradflügler (Orthoptera) beispielsweise Acheta domestica, Blatta orientalis, Blattella germanica, Forficula auricularia, Gryllotalpa gryllotalpa, Locusta migratoria, Melanoplus birittatus, Melanoplus femur-rubrum, Melanoplus mexicanus, Melanoplus sanguinipes, Melanoplus spretus, **i** :

Nomadacris septemfasciata, Periplaneta americana, Schistocerca americana, Schistocerca peregrina, Stauronotus maroccanus, Tachycines asynamorus.

Aus der Klasse der Arachnoidea beispielsweise Spinnentiere
(Acarina) wie Amblyomma americanum, Amblyomma variegatum, Argas
persicus, Boophilus annulatus, Boophilus decoloratus, Boophilus
microplus, Brevipalpus phoenicis, Bryobia praetiosa, Dermacentor
silvarum, Eotetranychus carpini, Eriophyes sheldoni, Hyalomma
truncatum, Ixodes ricinus, Ixodes rubicundus, Ornithodorus
moubata, Otobins megnini, Paratetranychus pilosus, Permanyssus
gallinae, Phyllocaptrata oleivora, Polyphagotarsonemus latus,
Psoroptes ovis, Rhipicephalus appendiculatus, Rhipicephalus
evertsi, Saccoptes scabiei, Tetranychus cinnabarinus, Tetranychus
kanzawai, Tetranychus pacificus, Tetranychus telarius,
Tetranychus urticae.

Aus der Klasse der Nematoden beispielsweise Wurzelgallennematoden, z.B. Meloidogyne hapla, Meloidogyne incognita,

20 Meloidogyne javanica, Zysten bildende Nematoden, z.B. Globodera
rostochiensis, Heterodera avenae, Heterodera glycinae, Heterodera
schatii, Heterodera trifolii, Stock- und Blattälchen, z.B.
Belonolaimus longicaudatus, Ditylenchus destructor, Ditylenchus
dipsaci, Heliocotylenchus multicinctus, Longidorus elongatus,

Radopholus similis, Rotylenchus robustus, Trichodorus primitivus,
Tylenchorhynchus claytoni, Tylenchorhynchus dubius, Pratylenchus
neglectus, Pratylenchus penetrans, Pratylenchus curvitatus,
Pratylenchus goodeyi.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus bereiteten Anwendungsformen, z.B. in Form von direkt versprühbaren Lösungen, Pulvern, Suspensionen oder Dispersionen, Emulsionen, Öldispersionen, Pasten, Stäubemitteln, Streumitteln, Granulaten durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben,
 Verstreuen oder Gießen angewendet werden. Die Anwendungsformen richten sich ganz nach den Verwendungszwecken; sie sollten in jedem Fall möglichst die feinste Verteilung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gewährleisten.

40

Die Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Verstrecken des Wirkstoffs mit Lösungsmitteln und/oder Trägerstoffen, gewünschtenfalls unter Verwendung von Emulgiermitteln und Dispergiermitteln, wobei im Falle von Wasser als Verdünnungsmittel auch andere organische Lösungsmittel als 5 Hilfslösungsmittel verwendet werden können. Als inerte Hilfsstoffe kommen dafür im wesentlichen in Betracht: Mineralölfraktionen von mittlerem bis hohem Siedepunkt wie Kerosin und Dieselöl, ferner Kohlenteeröle sowie öle pflanzlichen oder tierischen Ursprungs, Lösungsmittel wie Aromaten (z.B. Toluol, Xylol), 10 chlorierte Aromaten (z.B. Chlorbenzole), Paraffine (z.B. Erdölfraktionen), Alkohole (z.B. Methanol, Ethanol, Butanol, Cyclohexanol), Ketone (z.B. Cyclohexanon, Isophoron), Amine (z.B. Ethanolamin, N, N-Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon) und Wasser; Trägerstoffe wie natürliche Gesteinsmehle (z.B. Kaoline, 15 Tonerden, Talkum, Kreide) und synthetische Gesteinsmehle (z.8. hochdisperse Kieselsäure, Silikate); Emulgiermittel wie nichtionogene und anionische Emulgatoren (z.B. Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, Alkylsulfonate und Arylsulfonate) und Dispergiermittel wie Ligninsulfitablaugen und Methylcellulose. 20

Wäßrige Anwendungsformen können aus Emulsionskonzentraten, Dispersionen, Pasten, netzbaren Pulvern oder wasserdispergierbaren Granulaten durch Zusatz von Wasser bereitet werden. Zur Herstellung von Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen können die Substrate als solche oder in einem öl oder Lösungsmittel gelöst, mittels Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel in Wasser homogenisiert werden. Es können aber auch aus wirksamer Substanz, Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel und eventuell Lösungsmittel oder Öl bestehende Konzentrate hergestellt werden, die zur Verdünnung mit Wasser geeignet sind.

Als oberflächenaktive Stoffe kommen die Alkali-, Erdalkali-, Ammoniumsalze von aromatischen Sulfonsäuren, z.B. Lignin-, Phenol-, Naphthalin- und Dibutylnaphthalinsulfonsäure, sowie von Fettsäuren, Alkyl- und Alkylarylsulfonaten, Alkyl-, Lauryletherund Fettalkoholsulfaten, sowie Salze sulfatierter Hexa-, Hepta- und Octadecanolen, sowie von Fettalkoholglykolether, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und seiner Derivate mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphthalins bzw. der

Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Polyoxyethylenoctylphenolether, ethoxyliertes Isooctyl-, Octyl- oder
Nonylphenol, Alkylphenol-, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkohole, Isotridecylalkohol, Fettalkoholethylenoxid-Kondensate, ethoxyliertes Rizinusöl, Polyoxyethylenalkylether oder Polyoxypropylen, Laurylalkoholpolyglykoletheracetat,
Sorbitester, Lignin-Sulfitablaugen oder Methylcellulose in
Betracht.

10 Pulver-, Streu- und Stäubemittel können durch Mischen oder gemeinsames Vermahlen der wirksamen Substanzen mit einem festen Trägerstoff hergestellt werden.

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate können durch Bindung der Wirkstoffe an feste Trägerstoffe hergestellt werden. Feste Trägerstoffe sind Mineralerden wie Silicagel, Kieselsäuren, Kieselgele, Silikate, Talkum, Kaolin, Kalkstein, Kalk, Kreide, Bolus, Löβ, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel, wie Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat, Harnstoffe und pflanzliche Produkte, wie Getreidemehl, Baumrinden-, Holz- und Nuβschalenmehl, Cellulosepulver oder andere feste Trägerstoffe.

Die Konzentrationen der Wirkstoffe I, Ia und Ib in den anwendungsfertigen Zubereitungen können in weiten Bereichen variiert werden, etwa zwischen 0,0001 und 95 Gew.%. Für die Anwendung als Herbizide oder das Pflanzenwachstum regulierende Mittel empfehlen sich Konzentrationen zwischen 0,01 und 95 Gew.%, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 Gew.%, Wirkstoff. Für die Anwendung als Insektizide kommen Formulierungen mit 0,0001 bis 10 Gew.%, vorzugsweise 0,01 bis 1 Gew.% Wirkstoff, in Betracht. Die Wirkstoffe werden dabei in einer Reinheit von 90 % bis 100 %, vorzugsweise 95 % bis 100 % (nach NMR-Spektrum) eingesetzt.

35

40

Beispiele für solche Zubereitungen sind:

1. eine Lösung aus 90 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.1 und 10 Gew.-Teilen N-Methyl- α -pyrrolidon, die zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet ist;

40

- ii. eine Mischung aus 20 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.2, 80 Gew.-Teilen Xylol, 10 Gew.-Teilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-monoethanolamid, 5 Gew.Teilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure, 5 Gew.-Teilen des Anlagerungsproduktes und 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl. Durch feines Verteilen des Gemisches in 100 000 Gew.-Teilen Wasser erhält man eine Dispersion, die 0,02 Gew.-% des Wirkstoffs enthält.
- eine wäßrige Dispersion aus 20 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 3.1, 40 Gew.-Teilen Cyclohexanon, 30 Gew.-Teilen Isobutanol, 20 Gew.-Teilen des Anlagerungs-produktes von 40 mol Ethylenoxid an 1 mol Ricinusöl.
 Die Mischung dieser Dispersion mit 100 000 Gewichtsteilen Wasser enthält 0,02 Gew.-% des Wirkstoffes.
- iv. eine wäßrige Dispersion aus 20 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 2.1, 25 Gew.-Teilen Cyclohexanol, 65 Gew.-Teilen einer Mineralölfraktion vom Siedepunkt 210 bis 280°C und 10 Gew.-Teilen des Anlagerungsproduktes von 40 möl Ethylenoxid an 1 mol Ricinusöl. Die Mischung dieser Dispersion mit 100 000 Gew.-Teilen Wasser enthält 0,02 % des Wirkstoffes;
- v. eine in einer Hammermühle vermahlene Mischung aus 80 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 3.1, 3 Gew.-Teilen des Natriumsalzes der Diisobutylnaphtalin-α-sulfonsäure, 10 Gew.-Teilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus einer Sulfitablauge und 7 Gew.-Teilen pulverförmigem Kieselsäuregel. Durch feines Verteilen der Mischung in 20 000 Gew.-Teilen Wasser erhält man eine Spritzbrühe, die 0,1 Gew.-% des Wirkstoffs enthält;
- VI. eine innige Mischung aus 3 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 3.2 und 97 Gew.-Teilen feinteiligem Kaolin. Dieses Stäubemittel enthält 3 Gew.-% Wirkstoff;

10

- VII. eine innige Mischung aus 30 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 3.3, 92 Gew.-Teilen pulverförmigem Kieselsäuregel und 8 Gew.-Teilen Paraffinöl, das auf die Oberfläche dieses Kieselsäuregels gesprüht wurde. Diese Aufbereitung gibt dem Wirkstoff eine gute Haftfähigkeit;
- VIII. eine stabile wäßrige Dispersion aus 40 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 4.1, 10 Gew.-Teilen des Natriumsalzes eines Phenosulfonsäure-harnstoff-formaldehyd-Kondensates, 2 Gew.-Teilen Kieselgel und 48 Gew.-Teilen Wasser, die weiter verdünnt werden kann;
- IX. eine stabile ölige Dispersion aus 20 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 1.1, 2 Gew.-Teilen des Calciumsalzes der Dodecylbenzolsulfonsäure, 8 Gew.-Teilen Fettalkohol-polyglykolether, 20 Gew.-Teilen des Natriumsalzes eines Phenolsulfonsäure-harnstoff-formaldehydKondensates und 68 Gew.-Teilen eines paraffinischen Mineralöls;
- 20 X. eine in einer Hammermühle vermahlene Mischung aus 10 Gew.-Teilen der Verbindung Nr. 2.1, 4 Gew.-Teilen des Natriumsalzes der Diisobutylnaphthalin-α-sulfonsäure, 20 Gew.-Teilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus einer Sulfitablauge, 38 Gew.-Teilen Kieselsäuregel und 38 Gew.-Teilen Kaolin. Durch feines Verteilen der Mischung in 10 000 Gew.-Teilen Wasser erhält man eine Spritzbrühe, die 0,1 Gew.% des Wirkstoffs enthält.
- Die Applikation der Wirkstoffe bzw. der herbiziden und das Pflanzenwachstum regulierenden Mittel kann im Vorauflauf- oder im Nachauflaufverfahren erfolgen. Normalerweise werden die Pflanzen mit den Wirkstoffen besprüht oder bestäubt oder die Samen der Testpflanzen mit den Wirkstoffen behandelt. Sind die Wirkstoffe für gewisse Kulturpflanzen weniger verträglich, so können Ausbringungstechniken angewandt werden, bei welchen die herbiziden Mittel mit Hilfe der Spritzgeräte so gespritzt werden, daß die Blätter der empfindlichen Kulturpflanzen nach Möglichkeit nicht getroffen werden, während die Wirkstoffe auf die Blätter darunter wachsender unerwünschter Pflanzen oder die unbedeckte Bodenfläche gelangen (post-directed, lay-by).

Die Aufwandmengen an Wirkstoff betragen je nach Bekämpfungsziel, Jahreszeit, Zielpflanzen und Wachstumsstadium 0,001 bis 5,0, v rzugsweise 0,01 bis 2 kg/ha aktive Substanz (a.S.).

Zur Verbreiterung des Wirkungsspektrums und zur Erzielung syner-5 gistischer Effekte können die substituierten 3-Phenylurazile I, Ia und Ib mit zahlreichen Vertretern anderer herbizider oder wachstumsregulierender Wirkstoffgruppen gemischt und gemeinsam ausgebracht werden. Beispielsweise kommen als Mischungspartner Diazine, 4H-3,1-Benzoxazinderivate, Benzothiadiazinone, 2,6-Di-10 nitroaniline, N-Phenylcarbamate, Thiolcarbamate, Halogencarbonsäuren, Triazine, Amide, Harnstoffe, Diphenylether, Triazinone, Uracile, Benzofuranderivate, Cyclohexan-1,3-dionderivate, die in 2-Stellung z.B. eine Carboxy- oder Carbimino-Gruppe tragen, Chinolincarbonsäurederivate, Imidazolinone, Sulfonamide, 15 Sulfonylharnstoffe, Aryloxy-, Heteroaryloxyphenoxypropionsäuren sowie deren Salze, Ester und Amide und andere in Betracht.

Die substituierten 3-Phenylurazile I, Ia und Ib können auch gemeinsam mit anderen Pflanzenschutzmitteln wie Herbiziden, Wachstumsregulatoren, Schädlingsbekämpfungsmittel, Fungiziden und Bakteriziden ausgebracht werden. Diese Mittel können zu den erfindungsgemäßen Mitteln im Gewichtsverhältnis 1:100 bis 100:1 zugemischt werden, gewünschtenfalls auch erst unmittelbar vor der Anwendung (Tankmix). Von Interesse ist ferner die Mischbarkeit mit Mineralsalzlösungen, welche zur Behebung von Ernährungs- und Spurenelementmängeln eingesetzt werden. Es können auch nichtphytotoxische öle und ölkonzentrate zugesetzt werden.

30 Herstellungsbeispiele

Beispiel 1

3-[4-Chlor-3-(ethoximinomethyl)-phenyl]-2, 4-dioxo-6-trifluor-35 methyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.4)

Zu einer Suspension von 18,2 g 80-proz. Natriumhydrid in 550 ml Dimethylformamid wurden bei 0-5°C 100,7 g 3-Amino-4,4,4-tri-fluor-crotonsäureethylester in 150 ml Dimethylformamid getropft und ein Stunde bei 0-5°C nachgerührt. Anschließend wurden bei (-30)-(-35)°C 123,6 g 4-Chlor-3-ethoximinomethyl-phenylisocyanat in 150 ml Tetrahydrofuran zugetropft und 20 h bei 25°C nachgerührt. Bei 0-5°C wurden 1,7 l Wasser in das Reaktionsgemisch eingerührt und der ausgefallene Niederschlag entfernt. Das Filtrat wurde mit 60 ml 6N HCl auf pH5 eingestellt, der ausgefallene Niederschlag isoliert, mit Wasser und Petrolether gewaschen und getrocknet.

Beispiel 2

15

10

3-[4-Chlor-3-(ethoximinomethyl)-phenyl]-2, 4-dioxo-6-methyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.75)

Zu einer Suspension von 0,24 g 80-proz. Natriumhydrid in 550 ml
20 Dimethylformamid wurden bei Raumtemperatur 3 g N-(4-Chlor3-ethox-iminomethyl-phenyl)-N'-(1-ethoxycarbonyl-propen-2-yl)-harnstoff in 20 ml Dimethylformamid getropft und 3 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Bei 10-15°C wurden 100 ml Wasser zugesetzt, mit 10-proz. HCl auf pH 5 gestellt, 30 min. bei 10-15°C nachgerührt.
25 Der ausgefallene Niederschlag wurde isoliert, mit Wasser gewaschen und getrocknet.

Smp: >280°C.

Beispiel 3

3-[4-Chlor -3-(ethoximinomethyl)-phenyl]-2, 4-dioxo-1-methyl-6-trifluoromethyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.5)

5

Zu einer Suspension von 137,5 g 3-(4-Chloro-3-ethoximinomethyl-phenyl)-2,4-dioxo-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin und 57,8 g Kaliumcarbonat in 600 ml Dimethylformamid wurden 26,3 ml Methyliodid in 100 ml Dimethylformamid innerhalb lh getropft, wobei die Temperatur auf 30°C stieg. Nach 20-stündigem Rühren wurden bei 5-10°C 700 ml Wasser zugetropft, der ausgefallene Niederschlag isoliert, mit Wasser und Petrolether gewaschen und getrocknet.

Smp.: 133-134°C.

15

10

Beispiel 4

3-(4-Chlor-3-formyl-phenyl)-2, 4-dioxo-1-methyl-6-trifluor-methyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.1)

20

25

Zu einer Lösung von 1,9 g $3-(4-\text{Chlor}-3-(1,3-\text{dioxolan}-2-\text{yl})-\text{phenyl})-2,4-\text{dioxo}-1-\text{methyl}-6-\text{trifluormethyl}-1,2,3,4-\text{tetrahydro-pyrimidin in 45 ml Eisessig wurden 5 ml Wasser gegeben. Nach 12 Std. Rühren bei ca. <math>20-25^{\circ}\text{C}$ und noch 5 Std. bei $40-50^{\circ}\text{C}$ rührte man 150 ml Wasser in die Mischung. Danach wurde der gebildete Niederschlag abgetrennt, mit Wasser und Petrolether gewaschen und getrocknet.

Smp.: 151-153°C.

Beispiel 5

3-[4-Chlor-6-fluor-3-formyl-phenyl]-2, 4-dioxo-1-methyl-6-tri-fluormethyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.67)

5

Zu einer Lösung von 58,5 g $3-[4-Chlor-6-fluor-3-(ethoximinomethyl)-phenyl]-2,4-dioxo-l-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin in 350 ml Eisessig wurden 50 ml konzentrierte Salzsäure und 50 ml 37-proz. Formaldehydlösung gegeben und 2h am Rückfluß gekocht. Nach dem Abkühlen wurde das Reaktionsgemisch eingeengt, der ölige Rückstand mit Wasser verrührt, der erhaltene kristalline Niederschlag isoliert, mit Wasser und Petrolether gewaschen und getrocknet. Smp.: <math>172-174^{\circ}C$.

15

20

25

10

Beispiel 6

3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-butoxycarbonyl-ethen-1-yl)-phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.15)

Zu einer Lösung von 4,4 g 3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethen-1-yl)-phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin in 50 ml n-Butanol wurden 50 ml einer Natrium-n-butanolat-Lösung in n-Butanol (hergestellt aus 0,3 g 80-proz. Natriumhydrid und 50 ml n-Butanol) gegeben und 5 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Dann wurde bei 0-5°C mit 10-proz. Salzsäure neutralisiert und die erhaltene Lösung bei 0-5°C in

100 ml Wasser gerührt. Die wäßrige Phase wurde mit 100 ml Toluol extrahiert, die vereinigten organischen Phasen dreimal mit je 50 ml Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Das erhaltene öl wurde an Kieselgel chromatographiert (Dichlormethan), das daraus erhaltene öl mit Petrolether verrührt. Der erhaltene Feststoff wurde abfiltriert, mit Petrolether nachgewaschen und getrocknet.

10 Beispiel 7

3-[4-Chlor-3-(4-chlor-3-oxo-but-1-enyl)-phenyl]-2, 4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.29).

Zu einer Lösung von 3,3 g 3-[4-Chlor-3-formyl-phenyl]-2,4-dioxo--l-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin in 100 ml Methanol wurden 4,6 g Chloracetyl-methylen-triphenylphosphoran gegeben und 10 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Der ausgefallene Niederschlag wurde isoliert, mit Petrolether gewaschen und getrocknet.

Smp.: 188-189°C.

Beispiel 8

3-[4-Chlor-3-(2-cyano-ethenyl)-phenyl]-2, 4-dioxo-1-methyl-6-tri-fluormethyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.34)

Zu einer Suspensi n von 1,8 g Diethyl-cyanomethylphosphonat und 1,5 g Kaliumcarbonat in 120 ml Dimethylformamid wurden 3,3 g 3-(4-Chlor-3-formyl-phenyl)-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluor-methyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin in 30 ml Dimethylformamid getropft und 20 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Dann wurden 150 ml Wasser zugegeben, der ausgefallene Niederschlag isoliert, mit Wasser und Petrolether gewaschen und getrocknet.

10 Beispiel 9

3-[4-Chlor-3-(2-cyano-2-methoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-2,4-di-oxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.22)

15

20

25

Zu einer Lösung von 3,3 g 3-(4-Chlor-3-formyl-phenyl)-2,4-dioxo-1-methyl-6-tri luormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin in 100 ml Tetrahydrofuran wurden 0,97 ml Cyanessigsäuremethylester und 0,3 ml Piperidin gegeben. Nach 5 h Rühren bei Rückflußtemperatur wurden nochmals 0,97 ml Cyanessigsäuremethylester zugegeben und nochmals 5 h am Rückfluß gekocht. Das Reaktionsgemisch wurde eingeengt, das erhaltene öl wurde chromatographiert (Dichlormethan). Der erhaltene Feststoff wurde mit Diisopropylether verrührt, isoliert, mit Petrolether gewaschen und getrocknet. Smp.: 187-188°C.

Beispiel 10

5-Chlor-3-[4-chlor-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]30 -2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin
(Verb. 1.42)

Zu einer Lösung von 4,4 g 3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonylethenyl)-phenyl]-2,4-dioxo-l-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin in 50 mlEisessig wurden 1,5 g Sulfurylchlorid getropft. Es wurde 20 h bei Raumtemperatur, 12 h bei Rückfluß nachgerührt, wobei nochmals 2,6 ml Sulfurylchlorid in zwei Portionen zugegeben wurde. Das Reaktionsgemisch wurde eingeengt, mit Wasser verrührt, der Niederschlag isoliert, mit Wasser und Petrolether gewaschen und getrocknet.

Smp.: 160-164°C.

10

15

20

25

Beispiel 11

3-[4-Chlor-3-(2-(2,2,2-trifluorethoxycarbonyl)-ethenyl)--phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.85)

Eine Suspension von 5,0 g 3-[4-Chlor-3-iod-phenyl]-2,4-dioxo-l-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin, 2,0 g 2,2,2-Trifluorethylacrylat, 0,5 mg Palladiumacetat, 1,1 g Natriumacetat in 50 ml Dimethylformamid wurde 4 h bei 120°C gerührt, dann wurde nochmals Palladiumacetat und 2,2,2-Trifluormethylacrylat zugegeben und weiter 2 h bei 120°C nachgerührt. Das erkaltete Reaktionsgemisch wurde in 200 ml Wasser gegeben, der Niederschlag isoliert, mit Petrolether gewaschen und im Hochvakuum getrocknet.

Smp.: 170-172°C.

15

25

Beispiel 12

3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-methoxycarbonyl-ethyl]-phenyl-2, 4-di-ox -l-methyl-6-trifluormethyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (verb. 1.86)

Es wurden 5,4 g tert.-Butylnitrit in 200 ml Acetonitril bei 0°C vorgelegt. Nacheinander gab man 30,1 g Acrylsäuremethylester und 5,9 g CuCl₂ zu. Dann wurde eine Lösung von 11,2 g 3-[3-Amino--4-chlorphenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4--tetrahydropyrimidin in 100 ml Acetonitril langsam zugetropft und die Mischung über Nacht bei 25°C gerührt. Zur Aufarbeitung wurde das Lösungsmittel bei vermindertem Druck abgezogen und der Rückstand an Kieselgel (Cyclohexan/Essigester 8:1) chromatographiert. Man erhielt die Titelverbindung als öl.

Beispiel 13

3-[4-Chlor-3-(1,3-dioxan-2-yl)-phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-tri-20 fluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (Verb. 2.1)

Eine Lösung von 3,5 g 3-[4-Chlor-3-formyl-phenyl]-2,4-dioxo-l--methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin, 0,8 g 1,3-Propandiol, 0,2 g p-Toluolsulfonsäure in 100 ml wasserfreiem Dichlormethan wurde 5 h am Wasserabscheider gekocht. Die Lösung wurde mit 10-proz. Natriumhydrogencarbonatlösung und Wasser

gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wurde an Kieselgel (Cyclohexan/Essigester 7:3) chromatographiert.

Smp.: 87-92°C.

5

Beispiel 14

3-[4-Chlor-3-dimethoxymethyl-phenyl]-2, 4-dioxo-1-methyl-6-tri-fluormethyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (Verb. 2.22)

10

Zu einer gut gerührten Suspension von 136 g Montmorillonit-K10 in 700 ml wasserfreiem Toluol gab man 170 ml Trimethylorthoformiat und rührte 30 Minuten nach. Dann wurden 68,0 g 3-(4-Chlor-3-formyl-phenyl)-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin unter Eiskühlung zugetropft und der Ansatz über Nacht bei 25°C gerührt. Der Montmorollonit-K10 wurde abfiltriert und gut mit Toluol gewaschen. Von den vereinigten Filtraten wurde das Lösungsmittel, überschüssiger Orthoester und Ameisensäuremethylester bei vermindertem Druck abdestilliert. Das zurückbleibende öl wurde mit Petrolether zur Kristallisation gebracht.

Smp.: 92-94°C.

Beispiel 15

25

3-[4-Chlor-3-(4,5-dimethyl-1,3-dioxolan-2-yl)-phenyl]-2,4-di-oxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (verb. 2.17)

30 g 3-(4-Chlor-3-dimethoxymethyl-phenyl)-2,4-dioxo-1-methyl--6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin, 2,1 g 2,3-Di-hydroxybutan und 0,3 g p-Toluolsülfonsäure wurden in 100 ml wasserfreiem Toluol gelöst und unter Wasserausschluß und Rühren 7 h unter Rückfluß gekocht. Zur Aufarbeitung wurde nacheinander mit Wasser und 10 %iger NaHCO3-Lösung gewaschen, über Na $_2$ SO $_4$ getrocknet und eingedampft. Smp.: 149-151°C.

10 Beispiel 16

5

3-[4-Chlor-3-(1,3-oxothiolan-2-yl)-phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (verb. 2.32)

Eine Mischung von 3,0 g 3-(4-Chlor-3-formyl-phenyl)-2,4-dioxo-l-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin, 0,8 g
2-Mercaptoethanol, 0,12 g Tellurtetrachlorid in 100 ml
1,2-Dichlorethan wurde 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Es wurden
0,2 g Natriumhydrogencarbonat zugegeben, gut durchgerührt und
20 abfiltriert. Der Niederschlag wurde mit Dichlormethan gewaschen,
die vereinigten organischen Filtrate über Natriumsulfat
getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wurde chromatographiert
(Diethylether), in Toluol/Petrolether verrührt. Der erhaltene
Kristalline Niederschlag wurde mit Petrolether gewaschen und
25 getrocknet.
Smp.: 168-170°C.

Beispiel 17

3-[4-Chlor-3-(2-carboxy-2-chlor-ethenyl)-phenyl]-2,4-dioxo-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.41)

5

In einer Suspension von 0,8 g Natriumhydroxid in 100 ml Ethanol wurden 4,4 g 3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-2,4-dioxo-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetra-hydropyrimidin gegeben und 20 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Das Reaktionsgemisch wurde eingeengt, der Rückstand in Wasser aufgenommen und mit 10-proz. HCl auf pH3 gestellt. Der ausgefallene Niederschlag wurde isoliert, mit Wasser und Petrolether gewaschen und im Vakuum getrocknet.

15

20

Beispiel 18

3-[4-Chlor-3-cyanomethoximinomethyl-phenyl]-2,4-di-oxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (verb. 1.53)

Zu einer Suspension von 3,3 g 3-(4-Chlor-3-formyl-phenyl)-2,4-dioxo-i-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin und 1,3 g Natriumcarbonat in 150 ml Toluol wurden 1,3 g 0-Cyano-methylhydroxylamin-hydrochlorid gegeben und 20 h nachgerührt. Das Reaktionsgemisch wurde dreimal mit je 50 ml Wasser gewaschen,

über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der feste Rückstand wurde mit Petrolether verrührt, isoliert, mit Petrolether gewaschen und getrocknet.

Smp.: 171-174°C.

5

Beispiel 19

3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-methoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-2-methoxy-4-oxo-6-trifluormethyl-3, 4-dihydropyrimidin (Verb. 3.1)

10

Zu einer Lösung von 2,2 g 2-Chlor-3-[4-chlor-3-(2-chlor-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-4-oxo-6-trifluormethyl-3,4-di-hydropyrimidin in 40 ml Methanol wurden 0,9 g Natriummethanolat-lösung (30-proz. in Methanol) in 10 ml Methanol getropft und 2 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Der Niederschlag wurde isoliert, mit Wasser und Petrolether gewaschen und getrocknet.

Beispiel 20

20

15

3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-4-oxo-2-thioxo-1, 2, 3, 4-tetrahydro-thieno[3, 4-d]-pyrimidin (Verb. 1.90)

Zu einer Suspension von 0,11 g Natriumhydrid (80-proz.) in 50 ml
Dimethylformamid wurden bei Raumtemperatur 1,8 g N-[4-Chlor--3-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-N'-(4-methoxy-carb nylthien-3-yl)-harnstoff in 10 ml Dimethylformamid gegeben und 3 h bei Raumtemperatur und 8 h bei 50°C nachgerührt. Das Reaktionsgemisch wurd auf 10-15°C abgekühlt, mit 100 ml Wasser versetzt, mit 10%iger Salzsäure neutralisiert und 1 h nachgerührt. Der erhaltene Niederschlag wurde isoliert, in Dichlormethan gelöst. Die erhaltene Lösung zweimal mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wurde mit Diisopropylether verrührt, isoliert und getrocknet. Smp.: 278-280°C.

10 Beispiel 21

3-(4-Chlor-3-ethoxycarbonylhydrazonomethyl-phenyl)-2,4-dioxo--1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.91)

15

20

Zu einer Lösung von 3,3 g 3-[4-Chlor-3-formyl-phenyl]-2,4-dioxo-l-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin und 0,1 g p-Toluolsulfonsäure in 150 ml Toluol wurden 1,0 g Hydrazincarbonsäureethylester gegeben. Nach 2 h wurde einmal mit Wasser gewaschen, die organische Phase über Natriumsulfat getrocknet, eingeengt, mit Petrolether verrührt. Der Niederschlag wurde isoliert, mit Petrolether gewaschen und getrocknet.

25 Beispiel 22

3-[4-Chlor-3-(2-carboxy-2-chlor-ethenyl)-phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (Verb. 1.92)

Ē.

Zu einer Lösung von 4,7 g 3-[4-Chlor-3-(2-tert.-butoxycarbonyl-2-chlor-ethenyl-phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluor-methyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin in 25 ml Dichlormethan wurden bei 25°C 25 ml Trifluoressigsäure gegeben und es wurde 2 h nachgerührt. Das Reaktionsgemisch wurde eingeengt, der ölige Rückstand mit Wasser verrührt, der Niederschlag isoliert, mit Wasser und Petrolether gewaschen und getrocknet.

Smp.: 216-217°C.

10 Beispiel 23

3-[4-Chlor-3-ethoximinomethyl-phenyl]-1-methyl-2-oxo-4-thioxo-6-trifluormethyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin (Verb. 4.1)

2u einer Lösung von 3,8 g 3-[4-Chlor-3-ethoximinomethyl-phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydro-pyrimidin in 100 ml Toluol wurden 2,4 g 2,4-Bis-(4-methoxy-phenyl)-1,3-dithia-2,4-diphosphetan-2,4-disulfid (Lawessons Reagenz) gegeben und 10 h am Rückfluß nachgerührt. Nach Abkühlen und Flashchromatographie (Kieselgel, Toluol) erhielt man einen festen Rückstand, der mit Petrolether verrührt, isoliert, mit Petrolether nachgewaschen und getrocknet wurde.
Smp.: 129-130°C.

25 Beispiel 24

3-[3-(2-Brom-2-methoxyethoxyearbonyl-ethenyl)-4-chlor-phenyl]-2,4-dioxo-l-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin (verb. 1.104)

٠,

Zu einer Lösung von 2,27 g 3-[3-(2-Brom-2-carboxy-ethenyl)-4--chlor-phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetra-hydropyrimidin und 0,76 g Kaliumcarbonat in Dimethylformamid wurden 0,52 ml Methoxyethylbr mid gegeben und die erhaltene Lösung 17 h nachgerührt. Dann wurden 100 ml Wasser zugegeben, die wäßrige Phase zweimal mit je 100 ml Dichlormethan extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden dreimal mit je 50 ml Wasser gewaschen über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Nach Flash-Chromatographie (Dichlormethan → Dichlormethan/Ethylacetat 9:1) erhielt man die Titelverbindung als öl.

Beispiel 25

3-[3-(2-Brom-2-ethylthioethoxycarbonyl-ethenyl)-4-chlor--phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluoromethyl-1,2,3,4tetrahydropyrimidin (Verb. 1.105)

Zu einer Lösung von 0,58 g 2-Ethyl-mercapto-ethanol und 0,56 g Triethylamin in 30 ml Tetrahydrofuran wurden 2,36 g
3-[3-(2-Brom-2-chlorcarbonyl-ethenyl)-4-chlor-phenyl]-2,4-di-oxo-l-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin in 20 ml Tetrahydrofuran getropft und 5 h nachgerührt. Es wurden 100 ml Wasser zugegeben und die wäßrige Phase zweimal mit je 100 ml Dichlormethan extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden dreimal mit Wasser gewaschen, mit Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der feste Rückstand wurde mit Diisopropylether verrührt, entfernt, mit Diisopropylether und Petrolether nachgewaschen und getrocknet.
Smp.: 118-120°C.

5 Beispiel 26

3-(4-Chlor-3-ethoximinomethyl-phenyl)-2,4-dioxo-5-ethoxy-carbonyl-6-methyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin

Zu einer Lösung von 7 g N-(4-Chlor-3-ethoximinomethyl-phenyl)--3-amino-2-ethoxycarbonyl-crotonamid und 4,8 g Pyridin, 250 ml Dichlormethan wurden 1,8 ml Chlorameisensäuretrichlormethylester in 10 ml Dichlormethan getropft. Nach 15 h Rühren wurden nochmals 0,8 ml Chlorameisensäuretrichlormethylester zugegeben. Nach 2 d Rühren bei 25°C und 3 h am Rückfluß wurde das Reaktionsgemisch dreimal mit 150 ml Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Man erhielt nach Chromatographie (Dichlormethan - Ethylacetat) die Titelverbindung. Smp.: 232-234°C.

20

Beispiel 27

3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-2-methyl-thio-4-oxo-3, 4-dihydro-thieno-[3, 4-d]-pyrimidin (Verb. 3.2)

25

30

Zu einer Lösung von 0,8 g 3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxy-carbonyl-ethenyl)-phenyl]-4-oxo-2-thioxo-1,2,3,4-tetrahydro-thieno-[3,4-d]-pyrimidin und 0,27 g Kaliumcarbonat in 40 ml Dimethylformamid wurden 0,28 g Methyliodid in 5 ml Dimethylformamid gegeben. Nach 2 d Nachrühren wurde auf 10°C gekühlt,

80 ml Wasser zugegeben, 2 h nachgerührt. Der entstandene Niederschlag wurde entfernt, mit Wasser gewaschen und getrocknet. Smp.: $142-145^{\circ}\text{C}$.

5 In Analogie zu den in den Beispielen beschriebenen Methoden wurden weitere Verbindungen dargestellt. Diese sind zusammen mit den in den Beispielen bereits beschriebenen in den folgenden Tabellen zusammen mit ihrem Schmelzpunkt aufgeführt.

10

15

20

25

30

35

40

•
യ
·
-
_
. —
e
Ω
æ
·
-
-
_
4
_
_
0
_
·
S
~,
- 4
~
٢.
_
-
_
3
_

	Smp [°C]	151-153	207-208	140-141	221-223	132-134	121-122	113-114	151-152	164-165	202-206	159-160	190-161
	M	СНО	CH=N-OCH ₃	CH=N-OCH ₃	CH=N-OC ₂ H ₅	CH=N-OC2H5	CH=N-OC ₂ H ₅	CH=N-0C2H5	CH=N-OC ₂ H ₅	CH=N-0C2H5	CH=CC1-COOC2H5	CH=CC1-C00C2H5	сн=сс1-соосн3
	RS	Ξ	I	I	I	I	=	I	I	I	I	I	Ŧ
2 /=\ R1	R4	CF 3	CF 3	CF 3	CF 3	CF 3	CF 3	CF 3	CF.3	CF 3	CF 3	CF 3	CF 3
2 - X - 3 - 3 - 3 - 3 - 3 - 3 - 3 - 3 - 3	R3	CH ₃	I	CH ₃	I	CH ₃	C ₂ H ₅	CH ₂ CH=CH ₂	н⊃≡⊃²нэ	CH ₂ C ₆ H ₅	I	CH ₃	CH ₃
	R 2	I	I	I	I	I	Ŧ		Ŧ	I	I	I	I
	۳. 12	13	ច	CI	5	เว	ເວ	ເວ	2	ر ا	ວ	2	<u>.</u>
	ř.	1:1	1.2	1.3	1.4	1.5	1.6	1.7	8.	1.9	1.10	1.11	1.12

Wirkst	Wirkstofftabelle		(Fortsetzung)	(6 1			
Nr.	R.1	R 2	R 3	R4	R5	X	Smp [oc]
1.13	C1	Ξ	CH3	CF 3	Ŧ	CH=CC1-C001C3H7	159-160
1.14	<u>.</u>	Ξ	CH3	CF.3	I	CH=CC1-C00nC3H7	130-131
1.15	C1	x	CH3	CF 3	I	CH=CC1-C00nC4H9	109-110
1.16	เว	I	CH3	CF 3	I	CH=CC1-COOtC4H9	154-155
1.17	ເວ	I	CH3	CF 3	I	CH=CBr-COOCH ₃	162-163
1.18	ວ	I	CH ₃	CF 3	x	CH=CBr-COOC ₂ H ₅	147-148
1.19	ច	Ξ	CH3	CF 3	Ŧ	CH=CBr-COOiC3H7	153-154
1.20	C1	I	CH 3	CF 3	Ŧ	CH=CBr-COOtC4H9	150-151
1.21	Cl	I	CH.3	CF 3	Ŧ	CH=C1-C00CH ₃	178-179
1.22	C1	I	CH3	CF 3	I	CH=C(CN)-C00CH3	187-188
1.23	เว	I	CH3	CF.3	I	CH=C(CH ₃)-C00CH ₃	159-160
1.24	<u>.</u>	I	CH3	CF 3	I	CH=C(CH3)-C00C2H5	ß
1.25	ច	I	CH3	CF 3	I	СН=С (СН3)-СНО	154-155
1.26	ວ	I	CH ₃	CF 3	I	CH=CH~CO-CH3	227-228
1.27	C	I	CH3	CF 3	Ξ	CH=CH-CO-1C3H2	135-136
1.28	ວ	I	CH3	CF 3	Į	CH=CH-CO-4C1-C6H4	246-247
1.29	5	Ξ	CH3	CF 3	Ŧ	CH=CH-CO-CH ₂ Cl	188-189
1.30	C	r	CH ₃ .	CF 3	I	CH=CH-CO-CH ₂ OCH ₃	189-190

£,

iirkst	offtal	Wirkstofftabelle 1	(Fortsetzung)	_			
Nr.	۳. آ	R2	R 3	R4	R5	*	Smp [°C]
1.31	. 5	I	CH ₃	CF 3	I	CH=CH-CO-CH 20C 2H5	184-185
1.32	ច	I	CH 3	CF 3	I	CH=CH-CO-CHC1,	181-182
1.33	ີວ	x	СН3	CF 3	I	CH=CH-CO-CH(OC2H5)2	118-119
1.34	<u>.</u>	I	CH ₃	CF 3	I	CH=CH-CN	263-265 (9:1)b)
.35	<u>.</u>	I	CH ₃	CF 3	I	CH=CH-CH=C(CH ₃)-C00C ₂ H ₅	229-231 (1:2)b)
1.36	C1	I	C ₂ H ₅	CF 3	I	CH=CC1-C00C2H5	137-138
1.37	C1	I	CH ₂ CH=CH ₂	CF 3	I	CH=CC1-C00C2H3	134-135
1.38	C1	Ξ	сн₂с≡сн	CF 3	I	CH=CC1-C00C2H3	158-159
1.39	เ	I	CH ₂ CN	CF 3	I	CH=CC1-C00C2H3	150-151
07.	5	=	CH2C00C2H5	CF 3	I	CH=CC1-C00C2H3	179-180
1.41	C1	I	· I	CF 3	Ξ	СН=СС1-СООН	>250
1.42	ច	=	CH ₃	CF 3	5	CH=CC1-C00C2H5	160-164
1.43	ວ	I	CH ₃	CF 3	I	CH=N-OH	86 - 76
77.	ວ	I	CH ₃	CF 3	x	CH=N-0-n-C3H7	87-88
1.45	ວ	I	CH ₃	CF 3	I	CH=N-OCH2CH=CH2	82-83
94.1	เว	Ŧ	CH ₃	CF 3	I	CH=N-0-n-C4H9	83-84
.47	ដ	x	CH3	CF 3	Ξ	CH=N-O-i-C4H9	26 - 95
. 48	ວ	x	CH3	CF 3	I	CH=N-0(CH2) 2CH(CH1) 2	77 - 79

Wirkst	offtab	selle 1	Wirkstofftabelle 1 (Fortsetzung)	ng)			
'n.	R1	R2	R3	R4	R 5	3	Smp [°c]
1.49	5	· =	CH3	CF 3	· =	CH=N-0-n-C6H13	75- 76
1.50	ວ	I	CH ₃	CF 3	Ŧ	CH=N-OCH2-CC1=CH2	108-110
1.51	เว	I	CH3	ČF 3	I	CH=N-0 (CH2) 2-CC1=CH2	127-129a)
1.52	ច	I	CH3	CF 3	Ξ	CH=N=OCH2CH=CH-CH2OtC4H9	86-88
1.53	ច	I	CH3	CF 3	I	CH=N-0-CH2CN	171-174
1.54	ວ	I	CH3	OC 2H5	x	CH=N-0C2H5	115-118
1.55	ច	Ξ.	CH3	CF 3	x	CH=N-0CH(CH3)C00C2H5	lö
1.56	CI	Ŧ	CH3	CF 3	I	CH=N-OCH2-Cyclo-C6H11	111-113
1.57	15	x	CH3	CF 3	I	CH=N-0-0-N=H3	86 -96
1.58	ເວ	I	CH ₃	CF 3	±	CH=N-0-CH 2 S	105-107
1.59	13	I	CH ₃	CF 3	I	CH=N-0-CH2-4C1-C6114	117-121
1.60	ដ	I	CH3	CF 3	Ξ	CH=N-0-(CH ₂) ₂ -2F-C ₆ H ₄	95 - 98
1.61	ເວ	I	CH ₃	CF 3	I	CH=N-0 (CH2) 2-CH=CH-4C1-CBH4	139-140 (8:2)b)
1.62	こ	I	CH ₃	CF 3	I	CH=N-0-(CH2)3-C=C-4F-C6H4	130-131
1.63	C]	I	I	CF 2C1	I	CH=CC1-CO ₂ C ₂ H ₅	182-183

Wirks	offtal	belle 1	Wirkstofftabelle l (Fortsetzung)	ng)			
r.	18	R 2	R3	R4	R5	3	Smp [°C]
1.64	<u>.</u>	I	CH ₃	CF 2C1	I	CH=CC1-C00C2H5	111-113
1.65	5	I	I	CH3	CH ₃	CH=CC1-C00C.2H5	236-238
1.66	ច	I	CH 3	CH3	CH ₃	CH=CC1-C00C2H5	193-194
1.67	១	L.	CH 3	CF 3	Ŧ	СНО	172-174
1.68	ဌ	L.	CH3	CF 3	I	CH=N-OCH ₃	135-137 (85:151b)
1.69	C	L	I	CF 3	I	CH=N-0C ₂ H ₅	175-178
1.70	ວ	L	CH 3	CF 3	Έ	CH=N-0C ₂ H ₅	103-105
1.71	5	L L	CH ₃	CF 3	x	CH=CBr-C00CH ₃	125-126
1.72	5	Ŀ	CH3	CF 3	I	CH=CBr-C00C ₂ H ₅	115-117
1.73	ວ	u.	CH ₃	CF 3	I	CH=CC1-C00CH ₃	116-117
1.74	เว	L	CH3	CF 3	I	CH=CC1-C00C2H5	133-134
1.75	เว	I	Ξ	CH3	I	CH=N-0C2H5	>280
1.76	เว	r	×	CF 2C1	Ŧ	CH=N-0C2H5	65- 67
1.77	CI	I	CH ₃	CH3	I	CH=N-0C2H5	111-112
1.78	ວ	I	CH ₃	にって	Ŧ	CH=N-0C ₂ H ₅	108-109
1.79	CI	I	Ŧ	၁) -	-(CH ₂)4-	CH=CC1-C00C2H5	218-220
1.80	C C	Έ	I	o) -	-(CH ₂) ₄ -	CH=CH-C00CH ₃	261-276
1.81	<u>.</u>	I	CH ₃	2)-	-(CH ₂)4-	CH=CC1-C00C2H5	169-170

Wirkst	fftabe	elle 1 (Wirkstofftabelle l (Fortsetzung)	ng)				
Nr.	R1	Ŗ2	R 3	R4	R5	×	[o _c] dws	
1.82	13	I	Ŧ	- (CH=CH) 2-	1) 2-	CH=CC1-C00C2H5	245-246	
1.83	ເວ	I	CH ₃	-(CH=CH) 2-	1) 2-	CH=CC1-C00C2H5	204-205	
1.84	5	I	I	CF 3	I	1,3-Dioxolan-2-yl	180-182	
1.85	ت ت	I	CH3	CF 3	¥	CH=CH-COOCH2CF3	170-172	
1.86	Cl	I	CH3	CF 3	I	CH2-CH(C1)-C00CH3	Ωl	
1.87	cı	I	r	C ₆ H ₅	Ŧ	CH=N-OEt	198-200	
1.88	เว	I	CH ₃	CeHs	=	CH=N-OEt	173-175	
1.89	13	I	I	=CHSCH=	н	CH=CC1-C00Et	278-280	
1.90	5	I	CH3	CF 3	I	CH=N-NH-COOEt	111-116	
1.91	ច	I	CH3	CF 3	I	CH=N-NH-CH=C (CN)-COOCH3	219-221	
1.92	ច	x	CH ₃	CF 3	Ŧ	Н002-102=	216-217	
1.93	င	I	CH3	CF 3	I	CH=CBr-COOH	193-195	
1.94	១	I	I	40CH3-C6H4	x	CH=N-OC2H5	246-247	
1.95	CI	I	I	4C1-C6H4	I	CH=N-0C ₂ H ₅	270-272	
1.96	ວ	I	CH3	40CH3-C6H4	I	CH=N-OC ₂ H ₅	157-159	
1.97	ច	I	CH3	4C1-C6H4	Ŧ	CH=N-OC ₂ H ₅	193-195	
1.98	C	I	I	CeHs	C00CH 3	CH=N-OC 2H5	225-232	
1.99	2	I	CH ₃	CeHs	C00CH 3	CH=N-0C2H5	166-168	

Wirkstofftabelle	offtab	elle 1	(Fortsetzung)	ng)			
Nr.	R1.	R2	R.3	R.4	R5	×	Smp [°c]
1.100	5	I	Ξ	CH ₃	5H ² 0000	CH≈N~0C ₂ H ₅	232-234
1.101	c1	I	CH3	· CH3	C00C 2H5	CH=N-OC ₂ H ₅	105
1.102	ដ	I	CH3	CF 3	Ŧ	CH=CBr-C00CH2C≡CH	128-130
1.103	ច	I	CH3	CF 3	I	CH=CBr-C00CH2C00CH3	152-154
1.104	ច	I	CH3	CF 3	I	CH=CBr-C00(CH ₂) ₂ OCH ₃	ıö
1.105	5	Ŧ	CH3	CF 3	±	CH=CBr-C00(CH2) 2SC 2H5	118-120
1.106	เว	I	CH ₃	CF 3	I	CH=CBr-COOCH2C6H5	178-179
1.107	ວ	I	CH3	CF3	I	CH=CBr-C00-N=C(CH3)2	155-156
1.108	ວ	I	CH ₃	CF 3	I	CH=CBr-CO-N-morpholino	159-160
1.109	ເວ	I	· CH3	CF 3	I	CH=CC1-C0-CH3	157-158
1.110	ដ	L	CH3	CF 3	I	CH=C(CH ₃)-CH0	52- 55
1.111	เว	I	=	0C 2H5	I	CH=N-OC2H5 .	>260.
1.112	<u>1</u>	I	x	CH3	x	CH=CHCOOC 2H5	213-215
1.113	ច	±	I	CF 3	I	C(CH ₃)=N-OC ₂ H ₅	157-159
1.114	င္ပ	I	CH ₃	CF 3	I	C(CH ₃)=N-OC ₂ H ₅	86 -96
1.115	2	I	±	SC 2H5	I	CH=N-OC ₂ H ₅	212-215
1.116	ច	I	CH ₃	CF3	I	CH=N-OCH ₂ -CH(CH ₃)-OH	96 -68

Ŋ

į

Wirkst fftabelle 2

Nr.	R2	w	Smp.
2.1	Н	1,3-Dioxan-2-yl	87- 92
2.2	Н	5,5-Dimethyl-1,3-dioxan-2-yl	120-123
2.3	Н	5-Methoxy-5-methyl-1,3-dioxan-2-y.l	192-196
2.4	н	5-Cyclohexyloxy-5-methyl-1,3- dioxan-2-yl	64- 68 ^b)
2.5	H	5,5-(Diethoxycarbonyl)-1,3-dioxan- 2-yl	65- 68
2.6	Н	-\frac{0}{0}-\frac{0}{0}-\frac{0}{0}	201-204
2.7	Н	5-Cyclohexyl-5-methyl-1,3-dioxan- 2-yl	87- 91 (2:1)b)
2.8	н.	5-Buty1-5-ethy1-1,3-dioxan-2-y1	55- 58 (1:1)b)
2.9	н	5-Methyl-5-phenyl-1,3-dioxan-2-yl	95- 98 (2:1)b)
2.10	Н	4-Methoxycarbonyl-5-methyl-1,3-dioxolan-2-yl	öl (1:1) ^{b)}
2.11	Н	4-Methoxycarbonyl-4-methyl-1,3-dioxolan-2-yl	öl (1:1)b)
2.12	Н	4-Ethoxycarbonyl-4-methyl-1,3-dioxolan-2-yl	Öl (1:1)b)
2.13	Н	4-Methyl-1,3-dioxolan-2-yl	öl (1:1)b)
2.14	Н	4-n-Propyl-1,3-dioxolan-2-yl	öl (1:1)b)
2.15	н	4-Vinyl-1,3-dioxolan-2-yl	Öl (1:1)b)
2.16	Н	2-Ethyl-1,3-dioxolan-2-yl	öl (1:1) ^{b)}
2.17	н	4,5-Dimethyl-1,3-dioxolan-2-yl	149-151c)

Wirkstofftabelle 2 (F rtsetzung)

Nr.	R2	W	Smp.
2.18	н	نات	öl (1:1)b)
2.19	н	4-tertButyl-1,3-dioxolan-2-yl	öl (1:1)b)
2.20	н	4,4,5-Trimethyl-1,3-dioxolan-2-yl	öl (1:1)b)
2.21	Н	4-Trichlormethyl-1,3-dioxolan-2-yl	114-116 (6:4)b)
2.22	н	Dimethoxymethyl	92- 94
2.23	Н	4-i-Butoxycarbonyl-4-methyl-1,3-	öl (1:1)b)
		dioxolan-2-yl .	
2.24	н	4-n-Butoxycarbonyl-4-methyl-1,3-	öl (1:1)b)
	٠	dioxolan-2-yl .	·
2.25	F	4-n-Butoxycarbonyl-4-methyl-1,3-	öl (1:1)b)
		dioxolan-2-yl	
2.26	F	4-Methyl-1,3-dithiolan-2-yl	67- 69 (1:1)b)
2.27	н	1,3-Dioxolan-2-yl	58- 60
2.28	H .	Di-(2-chlor-ethoxy)-methyl	ö۱
2.29	н	1,3-Dithian-2-yl	176-177
2.30	н	1,3-Dithiolan-2-yl	177-178
2.31	Н	4-Methyl-1,3-dithiolan-2-yl	115-118 (1:1)b)
2.32	Н	1,3-Oxathiolan-2-yl	168-170 ·
2.33	Н	Diethoxymethyl	Öl
2.34	Н	1,3-Oxathian-2-yl	Ö1
2.35	Н	4-Methyl-1,3-dithian	öl (9:1)b)
2.36	Н	Di-n-propoxy-methyl	Öl
2.37	Н	4-Methyl-1,3-oxathiolan-2-yl	öl (7:3)b)

. Bemerkung:

- a) enthält noch 15 % isomeres Allyloxim
- b) Isomerengemisch
- c) trans-Isomer

Wirkstofftabelle 3

Nr.	R1	R2	R31	χ1	R4 R5	W	Smp
3.1	Cl	н	CH ₃	0	CF ₃ H	CH=CC1-COOCH ₃	151-152
			CH ₃		=CH-S-CH=	CH=CC1-C00C2H5	142-145

Wirkstofftabelle 4

Nr.	χ1	χ2	R2	W	Smp	
4.1	0	s	Н	CH=N-OC 2H5	129-130	
4.2	0	s	н	CH=CC1-COOC 2H5	129-132	

Diejenigen Verbindungen, die als öle anfielen, konnten mit Hilfe ihrer IR-Daten eindeutig charakterisiert werden, diese sind in der folgenden Tabelle angegeben.

5	Verb. M	łr.	Charakteristische IR-Daten / cm ⁻¹ (Film)							
	1.24	ν=		1685, 1050	1474,	1372,	1272,	1231,	1185,	1152,
10	1.55	V=	1750, 1148,	1732, 1049	1685,	1469,	1372,	1272,	1232,	1185,
15	1.70	V=	1736, 1069,		1492,	1408,	1369,	1271,	1185,	1151,
	1,.86	ν=	1747, 1185,		1685,	1479,	1373,	1274,	1258,	1237,
20	2.10	v=	1758, 1150,		1684,	1480,	1373,	1273,	1233,	1186,
.·	2.11	ν=	1731, 1070,		1476,	1373,	1272,	1233,	1185,	1150,
25	2.12	ν=	1731, 1070,		1476,	1373,	1272,	1233,	1185,	1151,
30	2.13	ν=	1730, 1070,		1476,	1373,	1272,	1232,	1186,	1151,
	2.14	ν=	1731, 1070,		1475, 1	1372, 1	1271, 1	1232, 1	185,	1150,
3 5	2.15	ν =	1730, 1070,	-	1475,	1372,	1271,	1232,	1185,	1151,
	2.16	v =	1730, 1070,		1476,	1372,	1272,	1232,	1186,	1151,
40										

	Verb. Nr.		Charakteristische IR-Daten / cm ⁻¹ (Film))	
5	2.18	ν=	1731, 1091,		1474,	1371,	1271,	1231,	1185,	1151,
	2.19	ν=	1731, 1070,		1478,	1372,	1271,	1232,	1185,	1151,
10	2.20		1731; 1102,		1474,	1371,	1271,	1231,	1185,	1151,
	2.23	ν=	1732,	1687,	1474,	1373,	1272,	1185,	1151,	1047
15	2.24	ν=	1731, 1047	1686,	1476,	1373,	1272,	1233,	1185,	1151,
	2.25	ν=	1736, 1084,		1497,	1370,	1273,	1213,	1185,	1151,
20	2.28	ν=	1730, 1072,		1475,	1373,	1272,	1233,	1185,	1152,
25	2.33	v=	1731, 1070,		1474,	1372,	1272,	1231,	1185,	1151,
	2.34	ν=	1731, 1072,		1477,	1372,	1272,	1241,	1184,	1148,
30	2.35	ν=	1731, 1045	1685,	1478,	1372,	1271,	1257,	1184,	1149,
	2.36	ν=	1732, 1070,		1474,	1371,	1279,	1231,	1185,	1151,
35	2.37	ν= '	1732, 1070,		1476,	1372,	1271,	1234,	1184,	1148,

15

20

30

V rprodukte:

Vorprodukt Beispiel 1

5 2-Chlor-3-[4-chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]--4-oxo-6-trifluormethyl-3,4-dihydropyrimidin

Zu 12,6 g 3-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-2,4-dioxo -6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetrahydropyrimidin wurden 13,8 ml Phosphoroxitrichlorid getropft und 2 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Anschließend wurden 2,1 ml Dimethyl-formamid zugegeben und 15 h bei 110-115°C nachgerührt. Das Reaktionsgemisch wurde im Vakuum eingeengt, in 150 ml Eiswasser gegeben und zweimal mit je 100 ml Dichlormethan extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen wurden mit Wasser, 10-proz. Natriumhydrogencarbonat und nochmals mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Das erhaltene öl wurde F ash-chromatographiert (Dichlormethan), der daraus erhaltene kristalline Feststoff mit Petrolether verrührt, entfernt, mit venig Petrolether nachgewaschen und getrocknet. Smp.: 114-115°C.

Vorprodukt Beispiel 2

25 Umsetzung von 4-Chlor-3-ethoximino-phenylisocyanat mit 3-Aminocrotonsäure-ethylester

Zu einer Lösung von 14,2 g 3-Amino-crotonsäureethylester in 450 ml Toluol wurden bei Rückfluß 22,5 g 4-Chlor-3-ethoximino-phenylisocyanat in 100 ml Toluol getropft und das Reaktionsgemisch 4 h am Rückfluß und 2 d bei Raumtemperatur nachgerührt.

Man erhielt durch Entfernen und Trocknen des entstandenen Niederschlags N-(4-Chlor-3-ethoximinomethyl-phenyl)-2-amino-2-ethoxycarbonyl-crot namid

Das Filtrat wurde eingeengt und der Rückstand chromatographiert (Dichlormethan). Nach Verreiben mit kaltem Petrolether, Entfernen und Trocknen erhielt man N-(4-Chlor-3-ethoximinomethyl-phenyl)--N'-(1-ethoxycarbonyl-propen-2-yl)-harnstoff.

Smp.: 126-127°C.

10

Auf die gleiche Weise wurden folgende Vorstufen hergestellt:

Nr.	լ1	R1	R4	R5	W	Smp.
11.1	C ₂ H ₅	C1	CH ₃	Н	CH=N-OC 2H5	126-127
.Iİ.2	C ₂ H ₅	Cl	CH ₃	Н	CH=CC1-COOC 2H5	136-137
11.3	CH ₃	C1	н	COOCH ₃	CH=CC1-C00C2H5	198-200
11.4	C 2H5	Cl	-(CH ₂) ₄ -	CH=CC1-COOC 2H5	129-131
11.5	C ₂ H ₅	Cl	-(CH=CH) 2-	CH=CC1-C00C2H5	141-142
11.6	C ₂ H ₅	Cl	CH ₃	CH ₃	CH=CC1-COOC2H5	127-130
11.7	C ₂ H ₅	Cl	OC 2H5	н	CH=N-UC 2H5	Öl
11.8	C ₂ H ₅	C1	SC ₂ H ₅	н	CH=N-OC 2H5	103-105

10

15

Nr.	R1	R4	R5	W	Smp.
VIII.1	Cl	CH ₃	C00C 2H5	CH=CC1-COOC 2H5	160-161
VIII.2	Cl	CH ₃	COOC 2H5	CH=N-OC 2H5	153-154
VIII.3	Cl	Ph	COOCH ₃	CH=N-OC 2H5	ŏ١
VIII.4	Cl	SC ₂ H ₅	COOC 2H5	CH=N-0C 2H5	151-153

Vorprodukte Beispiel 3

3-Amino-4-chlor-4, 4-difluor-crotonsäureester

In 4-Chlor-4, 4-difluor-acetessigesterethylester wurde bei 60°C Ammoniak bis zur Sättigung eingeleitet und 5 h bei 70°C nachgerührt, anschließend vurde innerhalb einer Stunde nochmals Ammoniak eingegast und erneut 2 h bei 70°C nachgerührt. Man erhielt das Produkt nach Destillation über eine 10 cm Vigreuxkolonne im Wasserstrahlvakuum. Sdp.: 129-130°C/140 h pa.

Auf die gleiche Weise wurde 3-Amino-4, 4, 4-trifluorcrotonsäure-ethylester hergestellt.

Vorstufe Beispiel 4

4-Chloro-3-(1,3-dioxolan-2-yl)-phenylisocyanat

Zu einer Lösung von 3,0 g Chlorameisensäuretrichlormethylester in 50 ml Toluol wurden bei ca. $20-25^{\circ}\text{C}$ 2,0 g 4-Chloro-3-(1,3-di-oxolan-2-yl)-anilin in 25 ml Essigsäur ethylester gegeben. Diese Mischung wurde 2 Std. bei $20-25^{\circ}\text{C}$ und anschließend noch 5 Std. bei Rückflußtemperatur gerührt. Anschließend engte man das Reaktionsgemisch ein und trocknete den Rückstand im Hochvakuum. Ausbeute: 2,0 g (öl).

10 Vorstufe Beispiel 5

4-Chloro-3-(α -Chlor-acrylsäureethylester)-phenylisocyanat

Zu einer Suspension von 130 g 4-Chlor-3-(α-Chlor-acrylsäureethylester)-anilin in 1200 ml Toluol wurden 108,8 g Chlorameisensäuretrichlormethylester gegeben. Die Mischung wurde 16 h am Rückfluß gerührt. Nach Abtrennen des gebildeten Niederschlags wurde das Lösungsmittel unter reduziertem Druck entfernt, der Rückstand mit Petrolether verrührt, der Niederschlag entfernt und getrocknet.

Smp. 48-50°C.

Auf die gleiche Weise wurden
4-Chlor-3-(ethoximinomethyl)-phenylisocyanat, öl und
4-Chlor-3-(ethoximinomethyl)-6-fluor-phenylisocyanat, öl und
4-Chlor-3-(methoximinomethyl)-phenylisocyanat, öl hergestellt.

Vorstufe Beispiel 6

•

30

N-[4-Chlor-3-(2-Chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-harnstoff

Zu einer Lösung von 14,3 g 4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonylethenyl)-phenylisocyanat in 200 ml Tetrahydrofuran wurde bei 20°C Ammoniak innerhalb 1,5 h bis zur Sättigung eingegast und 1 h nachgerührt. Der Niederschlag wurde entfernt und mit Ether gewaschen. Das Filtrat wurde eingeengt, mit Ether verrührt und entfernt. Die Feststoffe wurden vereinigt.

Smp. 209-210°C.

10 Vorstufe Beispiel 7

4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-N-ethoxycarbonyl-anilin

2u einer Lösung von 13 g 4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbony)-ethenyl)-anilin in 150 g Toluol und 5,6 g Triethylamin wurden 6,0 g Chlorameisensäureethylester bei 20-40°C getropft und 5 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Das Reaktionsgemisch wurde dreimal mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet, eingeengt, der Rückstand mit Petrolether verrührt, entfernt, mit Petrolether gewaschen und getrocknet.
Smp.: 102-104°C.

25 Vorprodukt Beispiel 8

β-Aminozimtsäuremethylester

Zu 7,2 g Magnesium in 20 ml Ether wurden bei Rückfluß 47 g
30 Brombenzol in 90 ml Ether getropft und 1 h am Rückfluß
nachgerührt. Dann wurden 9,9 g Cyanessigsäuremethylester unter
Eiskühlung zugetropft, 1 h bei Raumtemperatur, 5 h bei Rückfluß
und nochmals 15 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Zum

Reaktionsgemisch wurden vorsichtig 300 ml Ammoniumchlorid gegeben, die wäßrige Phase zweimal mit Ether extrahiert, die vereinigten organischen Phasen dreimal mit Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wurde im Hochvakuum destilliert. Man erhielt 13 g β -Aminozimtsäuremethylester (110–112°C, 10,15 mbar).

Auf die gleiche Weise wurden β -Amino-4-Chlorzimtsäuremethylester (aus 1-Brom-4-chlorbenzol, amorpher Feststoff) β -Amino-4-methoxyzimtsäuremethylester (Sdp.: 165-167°C, 0,15 h Pa).

Vorprodukt Beispiel 9

15

20

Methyl 4-isothiocyanato-thiophen-3-carboxylat

Zu einer Suspension von 7,7 ml Thiophosgen und 18,5 g Natriumhydrogencarbonat in 70 ml Wasser und 200 ml Dichlormethan wurden bei Raumtemperatur innerhalb von 30 min 19,4 g Methyl 4-aminothiophen-3-carboxylathydrochlorid gegeben und 1 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Nach Trennung der Phasen wurde die wäßrige Phase einmal mit Dichlormethan extrahiert, die vereinigten organischen Phasen einmal mit Wasser gewaschen über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Smp. 93-95°.

Vorprodukt Beispiel 10

30

25

N-[4-Chlor-3-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-phenyl]-N'-(4-methoxycarbonyl-thien-3-yl)-thioharnstoff

Zu einer Lösung von 5,2 g 4-Chlor-(2-chlor-2-ethoxycarbonyl-ethenyl)-anilin in 50 ml T luol wurden 4 g Methyl-4-isothiocyanato-thiophen-3-carboxylat in 50 ml Toluol getropft. Das Reaktionsgemisch wurde insgesamt 78 h bei Raumtemperatur und 9 h bei 90°C gerührt. Der erhaltene Niederschlag wurde entfernt mit Toluol nachgewaschen und anschließend aus Ethanol umkristallisiert.

Smp.: 158-160°C.

10

Vorprodukt Beispiel 11

3-[3-(2-Brom-2-chlorcarbonyl-ethenyl)-4-chlor-phenyl]-2, 4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1, 2, 3, 4-tetrahydropyrimidin

15

Zu einer Lösung von 4,5 g 3-[3-(2-Brom-2-carboxyethenyl)-4-chlor-phenyl]-2,4-dioxo-1-methyl-6-trifluormethyl-1,2,3,4-tetra-hydropyrimidin und 0,1 ml Dimethylformamid in 100 ml Toluol wurden 1,6 g Thionylchlorid gegeben. Die Reaktionsmischung wurde langsam bis zur Rückflußtemperatur aufgeheizt, 5 h am Rückfluß nachgerührt, eingeengt und im Hochvakuum getrocknet. Smp.: $125-127^{\circ}\text{C}$.

Anwendungsbeispiele (herbizide Wirksamkeit)

25

35

20

Die herbizide Wirkung der substituierten Phenylurazile I, Ia und Ib ließ sich durch Gewächshausversuche zeigen:

Als Kulturgefäße dienten Plastikblumentöpfe mit lehmigem Sand mit 30 etwa 3,0 % Humus als Substrat. Die Samen der Testpflanzen wurden nach Arten getrennt eingesät.

Bei Vorauflaufbehandlung wurden die in Wasser suspendierten oder emulgierten Wirkstoffe direkt nach Einsaat mittels fein verteilender Düsen aufgebracht. Die Gefäße wurden leicht beregnet, um Keimung und Wachstum zu fördern und anschließend mit durchsichtigen Plastikhauben abgedeckt, bis die Pflanzen angewachsen waren. Diese Abdeckung bewirkt ein gleichmäßiges Keimen der Testpflanzen, sofern dies nicht durch die Wirkstoffe beeinträchtigt wurde.

5

10

15

20

Zum Zwecke der Nachauflaufbehandlung wurden die Testpflanzen bereits in den Versuchsgefäßen angezogen oder einige Tage vorher in die Versuchsgefäße verpflanzt. Die Applikation der in Wasser suspendierten oder emulgierten Wirkstoffe erfolgte je nach Wuchsform erst bei einer Wuchshöhe von 3 bis 15 cm.

Die Pflanzen wurden artenspezifisch bei Temperaturen von 10-25°C bzw. 20-35°C gehalten. Die Versuchsperiode erstreckte sich über 2 bis 4 Wochen. Während dieser Zeit wurden die Pflanzen gepflegt und ihre Reaktion auf die einzelnen Behandlungen wurde ausgewertet.

Bewertet wurde nach einer Skala von 0 bis 100. Dabei bedeutet 100 kein Aufgang der Pflanzen bzw. völlige Zerstörung zumindest der oberirdischen Teile und 0 keine Schädigung oder normaler Wachstumsverlauf.

Die in den Gewächshausversuchen verwendeten Pflanzen setzten sich aus folgenden Arten zusammen:

25

Botanischer Name	Deutscher Name	Englischer Name
Abutilon theophrasti Amaranthus retroflexus	Chinesischer Hanf Zurückgekrümmter Fuchsschwanz	velvet leaf redroot pigweed
Centaurea cyanus Echinochloa crus-galli Ipomoea Spp Solanum nigrum	Kornblume Hühnerhirse Prunkwindenarten Schwarzer Nacht- schatten	cornflower barnyardgrass morningglory black nightshade

35

30

Bei einer Aufwandmenge von 0,06 und 0,03 kg/ha lassen sich mit der Verbindung Nr. 3.1 unerwünschte breitblättrige Pflanzen im Nachauflaufverfahren sehr gut bekämpfen.

Außerdem lassen sich bei Nachauflaufanwendung von 0,5 kg/ha der Verbindungen 1.1, 1.3, 1.5, 1.11, 1.12, 1.13, 1.14, 1.15, 1.21, 1.22, 1.23, 1.24, 1.25, 1.26, 1.27, 1.36, 1.44, 2.1, 2.2, 2.3, 2.4, 2.7 und 2.27 im Gewächshaus unerwünschte breitblättrige Pflanzen und Gräser sehr gut bekämpfen.

Anwendungsbeispiele (Defoliationswirkung)

Als Vergleichsmittel diente

10

A 6,7-Dihydrodipyridol(1,2-alpha:2',1'-c)pyridilium als Dibromid-Monohydrat-Salz (Common Name: Diquat®).

Das Vergleichsmittel wurde in Form des fertig formulierten 15 Handelsproduktes verwendet.

Als Testpflanzen dienten junge, 4-blättrige (ohne Keimblätter)
Baumwollpflanzen der Sorte Stoneville 825, die unter Gewächshausbedingungen angezogen wurden (rel. Luftfeuchtigkeit 50 bis 70 %;
Tag-/Nachttemperatur 27/20°C).

Anwendungsbeispiel 1

Die jungen Baumwollpflanzen wurden tropfnaß mit wässrigen Aufbereitungen der angegebenen Wirkstoffe (unter Zusatz von 0,15
Gew.-% des Fettalkoholalkoxylats Plurafac LF 700, bezogen auf die
Spritzbrühe) blattbehandelt. Die ausgebrachte Wassermenge betrug
umgerechnet 1000 l/ha. Nach 13 Tagen wurde die Anzahl abgeworfener Blätter und der Grad der Entblätterung in % bestimmt. Bei den
unbehandelten Kontrollpflanzen trat kein Blattfall auf.

	Mittel, enthaltend Wirkstoff Nr.	Umgerechnete Aufwand- menge [kg/ha]	Entblätterung
35	3.1	0,05	53
. •		0,10	73
	A	0,10	0

Das Ergebnis zeigt, daß die erfindungsgemäßen substituierten 3-Phenylurazile I eine sehr gute entblätternde Wirkung aufweisen und hierbei dem Handelsprodukt A überlegen sind.

5

Anwendungsbeispiele (insektizide Wirksamkeit)

Die insektizide Wirkung der Verbindungen der allgemeinen Formel I, Ia und Ib ließ sich durch folgende Versuche zeigen:

10

Die Wirkstoffe wurden

- a) als 0,1 %-ige Lösung in Aceton oder
- als 10 %-ige Emulsion in einem Gemisch aus 70 Gew.-% Cyclohexanol, 20 Gew.-% Nekanil® LN (Lutensol® AP6, Netzmittel
 mit Emulgier- und Dispergierwirkung auf der Basis ethoxylierter Alkylphenole) und 10 Gew.-% Emulphor® EL
 (Emulan® EL, Emulgator auf der Basis ethoxylierter Fettalkohole)

aufbereitet und entsprechend der gewünschten Konzentration mit Aceton im Fall von a) bzw. mit Wasser im Fall von b) verdünnt.

Nach Abschluß der Versuche wurde die jeweils niedrigste Konzentration ermittelt, bei der die Verbindungen im Vergleich zu unbehandelten Kontrollversuchen noch eine 80 – 100 %-ige Hemmung bzw. Mortalität hervorriefen (Wirkschwelle bzw. Minimalkonzentration).

30

35

40

20

25

30

ì

Patentansprüche

1. Substituierte 3-Ph nylurazile der allgemeinen F rmel I

5 in der die Variablen folgende Bedeutung haben:

x1, x2
Sauerstoff oder Schwefel;

X³, X⁴ Sauerstoff oder Schwefel;

X5 Sauerstoff, Schwefel oder ein Rest -NR14, mit

R14 Wasserstoff, Hydroxyl, C_1 - C_6 -Alkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 -Alkoxy, C_3 - C_6 -Alkenyloxy, C_3 - C_6 -Alkinyloxy, C_5 - C_7 -Cycloalkoxy, C_5 - C_7 -Cycloalkenyloxy, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy,

 C_1-C_6 -Alkylcarbonyloxy, C_1-C_6 -Halogenalkylcarbonyloxy, C_1-C_6 -Alkylcarbamoyloxy, C_1-C_6 -Halogenalkylcarbamoyloxy, C_1-C_6 -Alkoxy-carbonyl- C_2 - C_6 -alkoxy, C_1 - C_6 -Alkylthio- C_1 - C_6 -alkoxy, D_1 - C_1 - C_6 -alkoxy, D_1 - D_1 - D_2 - D_1 - D_2 -Alkoxy,

10

15

20

25

Phenyl, das einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C₁-C₆-Alkyl, C₂-C₆-Alkenyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C1-C6-Alkoxy und C1-C6-Alkoxycarbonyl, Phenyl-C₁-C₆-alkoxy, Phenyl-C₃-C₆-alkenyloxy oder Phenyl-C₃-C₆-alkinyloxy, wobei jeweils eine oder zwei Methylengruppen der Kohlenstoffketten durch -0-, -S- oder -N(C₁-C₆-Alkyl)- ersetzt sein können und wobei der Phenylring jeweils einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C1-C6-Alkyl, C2-C6-Alkenyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₁-C₆-Alkoxy und C₁-C₆-Alkoxycarbonyl, Heterocyclyl, Heterocyclyl-C1-C6-alkoxy, Heterocyclyl-C3-C6alkenyloxy, Heterocyclyl-C3-C6-alkinyloxy, wobei jeweils eine oder zwei Methylengruppen der Kohlenstoffketten durch -O-, -S- oder $-N(C_1-C_6-Alkyl)$ - ersetzt sein können und wobei der Heterocyclylring drei- bis siebengliedrig, gesättigt, ungesättigt oder aromatisch sein kann und ein bis vier Heteroatome ausgewählt aus einer Gruppe von ein oder zwei Sauerstoff- oder Schwefel- und bis zu vier Stickstoffatomen enthalten kann und darüber hinaus ein bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C1-C6-Alkyl, C2-C6-Alkenyl, C1-C6-Halogenalkyl, C1-C6-Alkoxy oder C1-C6-Alkoxycarbonyl, oder -N(R15)R16, wobei

35

40

30

R15, R16

genalkyl, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-alkyl$, C_1-C_6- Alkylcarbonyl, $C_1-C_6-Alkoxycarbonyl$, $C_1-C_6-Alkoxycarbonyl-C_1-C_6-alkyl, C_1-C_6-Alk$ oxycarbonyl-C2-C6-alkenyl, wobei die Alkenylkette zusätzlich ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen und Cyano oder

5

C₃-C₆-Alkinyl, C₃-C₆-Cycloalkyl, C₁-C₆-Halo-

Wasserstoff, C1-C6-Alkyl, C3-C6-Alkenyl,

Phenyl, das einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Alkoxy und C_1 - C_6 -Alkoxy-carbonyl, oder

5

R15 und R16 zusammen mit dem gemeinsamen Stickstoffatom einen gesättigten oder ungesättigten 4-7-gliedrigen Heterocyclus, wobei ein Ringglied durch -O-, -S-, -N=, -NH- oder -N(C_1 - C_6 -Alkyl)- ersetzt sein kann,

10

bedeuten;

15 R6, R7

 $C_1-C_6-Alkyl$, $C_1-C_6-Halogenalkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-alkyl$ oder

20 25

R6 und R7 zusammen eine gesättigte oder ungesättigte, zwei- bis viergliedrige Kohlenstoffkette, die einen Oxosubstituenten tragen kann, wobei ein Glied dieser Kette durch ein den Variablen X3 und X4 nicht benachbartes Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatom ersetzt sein kann, und wobei die Kette ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Amino, Halogen, C1-C6-Alkyl, $C_2-C_6-Alkenyl$, $C_1-C_6-Alkoxy$, $C_2-C_6-Alkenyloxy$, C_2 - C_6 -Alkinyloxy, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, Cyano- C_1 - C_6 alkyl, Hydroxy- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 alkyl, C₃-C₆-Alkenyloxy-C₁-C₆-alkyl, C₃-C₆-Alkinyloxy-C₁-C₆-alkyl, C₃-C₇-Cycloalkyl, C₃-C₇--Cycloalkoxy, Carboxy, C1-C6-Alkoxycarbonyl, C₁-C₆-Alkyl-carbonyloxy-C₁-C₆-alkyl und Phenyl das einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, Cyano, Nitro, Amino, C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₁-C₆-Alkoxy und C₁-C₆-Alkoxycarbonyl und wobei die Kette außerdem durch einen ankondensierten oder spiroverknüpften drei bis siebengliedrigen Ring substituiert sein kann, wobei ein bis zwei Kohlenstoffatome dieses Rings durch Sauerstoff-, Schwefel- und gegebenenfalls C1-C6-Alkylsubstituierte Stickstoffatome ersetzt

35

30

40

sein dürfen und dieser Ring ein bis zwei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyan , C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, C_1 - C_6 -Cyanoalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl;

5

R8

R10

wasserstoff, Cyano, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Alkinyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_7 -Cyclo-alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 -alkyl oder C_1 - C_6 -Alkoxy-carbonyl;

10

 R^9 , R^{12} Wasserstoff, Cyano, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy, Halogen- C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Alkylcarbonyl oder C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl;

15

Wasserstoff, O-R17, S-R17, C_1 - C_6 -Alkyl, das noch einen oder zwei C_1 - C_6 -Alkoxysubstituenten tragen kann, C_3 - C_6 -Alkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_1 - C_6 -Alkylthio- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkyliminooxy, -N(R15)R16 oder phenyl, welches einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy oder C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl,

25

20

Wasserstoff, $C_1-C_6-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_3-C_7-Cycloalkyl$, $C_1-C_6-Alkoxyl$, $C_1-C_6-Alkyl$, $C_1-C_6-Alkoxyl$, $C_1-C_6-Alkyl$, wobei der Phenylrest jeweils einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: C_1 , C_1 , C_2 , C_3 , C_3 , C_3 , C_4 , C_4 , C_4 , C_5 , C_6 ,

C₁-C₆-Alkoxycarbonyl;

35

30

40

)

¢

1

R11 Wasserstoff, Cyan , Halogen, C1-C6-Alkyl, C3-C6-Alkenyl, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_1-C_6-Alkoxy-C_1-C_6-alkyl$, $C_1-C_6-Alkylcarbonyl, C_1-C_6-Alkoxycarbonyl,$ -NR18R19, wobei R18 und R19 die Bedeutungen von 5 R15 und R16 haben, oder Phenyl, das noch einen bis drei der folgenden Substituenten tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Halogenalkyl, C_3-C_6 -Alkenyl, C_1-C_6 -Alkoxy und C₁-C₆-Alkoxycarbonyl; 10 R13 Wasserstoff, Cyano, C1-C6-Alkyl oder C1-C6-Alkoxycarbonyl; oder R9 und R10 zusammen eine zwei- bis fünfgliedrige Kohlenstoffkette, wobei ein Kohlenstoffatom dieser Kette 15 durch Sauerstoff, Schwefel oder gegebenenfalls C1-C6-Alkyl substituiertes Stickstoff ersetzt sein kann, R1 20 Halogen, Cyano, Nitro oder Trifluormethyl; R2 Wasserstoff oder Halogen; 25 R3 Wasserstoff, Nitro, C1-C6-Alkyl, C3-C6-Alkenyl, C3-C6-Alkinyl, C3-C8-Cycloalkyl, C3-C8-Cycloalkylcarbonyl, Cyano- C_1 - C_6 alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 alkyl, Formyl, C1-C6-Alkanoyl, C1-C6-Alkoxycarbonyl, 30 $C_1-C_6-Halogenalkylcarbonyl, C_1-C_6-Alkylcarbonyl-C_1-C_6-alkyl,$ C₁-C₆-Alkoxycarbonyl-C₁-C₆-alkyl eine Gruppe -N(R20)R21, wobei R20 und R21 für eine der Bedeutungen von R15 und R16 stehen, 35

Phenyl oder Phenyl- C_1 - C_6 -alkyl, wobei der Phenylring jeweils einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Halogen-alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl;

R4

Wasserstoff, Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Alkinyl, C_3 - C_8 -Cycloalkyl, C_1 - C_6 -Halogen-alkyl, C_1 - C_6 -Hydroxyalkyl, Cyano- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alk xy, C_1 - C_6 -Alkylthio, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkyl-thio- C_1 - C_6 -alkyl oder Phenyl, welches einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy und C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl;

10

15

20

25

30 `

35

5

Wasserstoff, Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Alkinyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_1 - C_6 -Halogen-alkyl, C_1 - C_6 -Hydroxyalkyl, Cyano- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy- C_1 - C_6 -alkyl, C_1 - C_6 -Alkylthio- C_1 - C_6 -alkyl, Formyl, C_1 - C_6 -Alkoxy-carbonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylcarbonyl, C_1 - C_6 -Alkoxy-carbonyl, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl- C_2 - C_6 -alkenyl, -N(R²²)R²³, wobei R²² und R²³ für eine der Bedeutungen von R¹⁵ und R¹⁶ stehen, Phenyl, welches einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Halogen, C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Alkoxy und C_1 - C_6 -Alkoxy-carbonyl, oder

R4 und R5 zusammen eine gesättigte oder ungesättigte 3- oder 4-gliedrige Kohlenstoffkette, welche ein bis drei der folgenden Heteroatome enthalten kann: 1 oder 2 Sauerstoffatomen, 1 oder 2 Schwefelatomen und 1 bis 3 Stickstoffatomen, wobei die Kette noch ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Cyano, Nitro, Amino, Halogen, C1-C6-Alkyl, C2-C6-Alkenyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-Alkylthio und C1-C6-Alkoxycarbonyl;

mit der Maßgabe, daß nicht gleichzeitig R⁴ die Trifluormethylgruppe R⁵ Wasserstoff sein können, wenn W eine Gruppe -CH=CH-CO-R¹⁰ mit R¹⁰ C₁-C₆-Alkoxy oder C₃-C₇-Cycloalkoxy bedeutet, und mit der Maßgabe, daß R⁴ und R⁵ nicht gleichzeitig Wasserstoff bedeuten, wenn W für CH(R⁸)-CH(R⁹)-CO-R¹⁰ und R⁹ nicht für Halogen stehen,

sowie die Salze und Enolether derjenigen Verbindungen I, bei denen R3 Wasserstoff bedeutet.

30

2. Verbindungen der allgemeinen Formeln Ia oder Ib

in denen die Variablen R^1 , R^2 , R^4 , R^5 , χ^1 , χ^2 und W die in Anspruch 1 gegebene Bedeutung haben und R^{31} für eine der folgenden Gruppen steht:

 R^{31} $C_1-C_6-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$ oder $C_3-C_6-Alkinyl$;

- mit der Maßgabe, daß nicht gleichzeitig R⁴ die Trifluormethylgruppe R⁵ Wasserstoff sein können, wenn W eine Gruppe -- CH=CH-CO-R¹⁰ mit R¹⁰ C₁-C₆-Alkoxy oder C₃-C₆-Cycloalkoxy bedeutet.
- 15 3. Verbindungen nach Anspruch 1 oder 2, wobei W $-C(R^8)=x^5$, $-C(R^8)(x^3R^6)(x^4R^7)$, $-C(R^8)=C(R^9)-CO-R^{10}$ oder $-CH(R^8)-CH(R^9)-CO-R^{10}$ bedeutet.
- 4. Verbindungen nach Anspruch 1 oder 2, wobei R³ C₁-C₆-Alkyl bedeutet.
 - Verbindungen nach Anspruch 1 oder 2, wobei R² Wasserstoff oder Fluor bedeutet.
- 25 6. Verbindungen nach Anspruch 1 oder 2, wobei R¹ Chlor oder Brom bedeutet.
 - 7. Verbindungen nach Anspruch 1 oder 2, wobei R^4 C_1-C_6 -Halogenalkyl bedeutet.

8. Enamin-Ester der allgemeinen Formel II

$$\begin{array}{c|c}
R^{4} & X^{1} & R^{2} \\
R^{5} & C-OL^{1} & R^{1}
\end{array}$$
II

in der die Variablen R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , R^5 , χ^1 und W die in Anspruch 1 gegebene Bedeutung haben und L^1 für C_1 - C_6 -Alkyl oder Phenyl steht.

9. Enamin-Carboxylate der allgemeinen Formel III

in der die Variablen R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , R^5 , X^2 und W die in Anspruch 1 gegebene Bedeutung haben und L^1 für C_1 - C_6 -Alkyl oder Phenyl steht.

10. Pyrimidon-Derivate der allgemeinen Formel IVa oder IVb

in der die Variablen R^1 , R^2 , R^4 , R^5 , X^1 , X^2 und W die in Anspruch 1 gegebene Bedeutung haben und Hal für Halogen steht.

10

:

11. Enaminamide der F rmel VIII

in der die Variablen R¹, R², R³, R⁴, R⁵, X² und W die in Anspruch 1 gegebene Bedeutung haben.

- 12. Herbizides Mittel enthaltend einen inerten flüssigen oder festen Trägerstoff und eine herbizid wirksame Menge mindestens eines substituierten 3-Phenylurazils der Formel I gemäß Anspruch l oder Ia oder Ib gemäß Anspruch 2 oder ein Salz oder einen Enolether derjenigen Verbindungen I, in denen R³ Wasserstoff bedeutet.
- 13. Verfahren zur Bekämpfung von unerwünschtem Pflanzenwuchs, dadurch gekennzeichnet, daß man eine herbizid wirksame Menge eines substituierten 3-Phenylurazils der Formel I gemäß Anspruch 1 oder Ia oder Ib gemäß Anspruch 2 oder ein Salz oder einen Enolether derjenigen Verbindungen I, in denen R³ Wasserstoff bedeutet, auf Pflanzen, deren Lebensraum oder auf Saatgut einwirken läßt.
- 14. Mittel zur Desiccation und Defoliation von Pflanzen, enthaltend neben üblichen Zusatzstoffen eine defoliant und/oder desiccant wirksame Menge mindestens eines substituierten
 25 3-Phenylurazils der Formel I gemäß Anspruch 1 oder Ia oder Ib gemäß Anspruch 2 oder ein Salz oder einen Enolether derjenigen Verbindungen I, in denen R³ Wasserstoff bedeutet.
- 15. Verfahren zur Desiccation und Defoliation von Pflanzen, 30 dadurch gekennzeichnet, daß man eine defoliant und/oder desiccant wirksame Menge eines substituierten 3-Phenylurazils I gemäß Anspruch 1 Ia oder Ib gemäß Anspruch 2 auf die Pflanzen einwirken läßt.
- 35 16. Verfahren nach Anspruch 15, dadurch gekennzeichnet, daβ man Baumwolle entlaubt.

- 17. Schädlingsbekämpfungsmittel, enthaltend inerte Trägerstoffe und eine pestizid wirksame Menge mindestens eines substituierten 3-Phenylurazils der Formel I gemäß Anspruch 1 oder Ia oder Ib gemäß Anspruch 2 oder eines Salzes oder eines Enolethers derjenigen Verbindungen I, in denen R³ Wasserstoff bedeutet.
- 18. Verfahren zur Bekämpfung von Schädlingen, dadurch gekennzeichnet, daß man eine pestizid wirksame Menge eines substituierten 3-Phenylurazils der Formel I gemäß Anspruch 1 oder Ia oder Ib gemäß Anspruch 2 oder eines Salzes oder eines Enolethers derjenigen Verbindungen I, in denen R³ Wasserstoff bedeutet auf Schädlinge bzw. ihren Lebensraum einwirken läßt.
- 19. Verfahren zur Herstellung von substituierten 3-Phenylurazilen I gemäß Anspruch 1 oder Ia oder Ib gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß man:
 - a) einen Enamin-Ester der Formel II oder ein Enamin-Carboxylat der Formel III

wobei L1 für C1-C6-Alkyl oder Phenyl steht,

cyclisiert, und gewünschtenfalls aus dem erhaltenen Metallsalz mittels Säure das substituierte 3-Phenylurazil I, wobei R³ Wasserstoff bedeutet, freisetzt, oder

- ein 3-Phenylurazil İ, wobei R³ für Wasserstoff steht,
 alkyliert oder acyliert, oder
- ein 3-Phenylurazil I, wobei R¹ für Halogen steht, mit einem Metallcyanid umsetzt, oder

15

35

)

d) ein Pyrimidon-Derivat der Formel IVa oder IVb

wobei Hal Halogen bedeutet, mit einer Verbindung HO-R³¹, HS-R³¹, Me $^{\oplus}$ $^{\ominus}$ OR³¹ oder Me $^{\oplus}$ $^{\ominus}$ SR³¹, wobei Me $^{\oplus}$ ein Äquivalent eines Metallions bedeutet, umsetzt, oder

- e) ein 3-Phenylurazil I, wobei W eine Gruppe -CO-R⁸
 bedeutet, mit Verbindungen H-X³R⁶, H-X⁴R⁷ oder
 H-X³(R⁶R⁷)X⁴-H acetalisiert, oder
 - f) ein 3-Phenylurazil I, wobei W eine Gruppe -C(R8)(X3R6)(X4R7) bedeutet, einer Acetalspaltung unterwirft, oder
 - g) ein 3-Phenylurazil I, wobei W eine Gruppe $-C(R^8)=0$ bedeutet, mit einem Phosphorylid der Formel Va bis Vd

20
$$R_3P=CR^9-CO-R^{10}$$
 Va,
 $R^3P=C(R^9)-CH_2-CO-R^{10}$ Vb,
 $R_3P=C(R^9)-C(R^{11})=C(R^{12})-CO-R^{10}$ Vc,
 $R_3P=C(R^9)-CH_2-CHR^{13}-CO-R^{10}$ Vd,

25 wobei R für einen C-organischen Substituenten steht, oder mit einem Phosphoniumsalz der Formel VIa bis VId

	$R_3P^{oldsymbol{\Theta}}$ -CH(R9)-CO-R10	Hal [⊖]	VIa,
	R_3P^{Θ} -CH(R^9)-CH ₂ -CO- R^{10}	Hal [⊖]	VIb,
30	R_3P^{\oplus} -CH(R9)-CR11=CR12-CO-R10	Hal [⊖] .	VIc,
	$R_{3}P^{\oplus}$ -CH(R9)-CH ₂ -CHR13-CO-R10	Hal [⊖] ·	VId,

wobei Hal für Halogen steht, oder mit einem Phosphonat der Formel VIIa bis VIId

ſ

		(RO) 2PO-CH(R9)-CO-R10	VIIa,
		(RO) 2PO-CH(R9)-CH2-CO-R10	VIIb,
		(RO) 2PO-CH(R9)-CR11=CR12-CO-R10	VIIC,
		(RO) 2PO-CH(R9)-CH2-CHR13-CO-R10	VIId,
5		umsetzt, oder	
10	h)	ein 3-Phenylurazil I, wobei W eine Gr einem Amin, Hydroxylamin oder Hydrazi oder	uppe -C(R8)=O mit n H ₂ N-R ¹⁴ umsetzt,
	i)	ein 3-Phenylurazil I, wobei W eine Gr bedeutet, in eine Verbindung I, wobei -C(R8)=O steht, spaltet, oder	uppe -C(R8)=N-R14 W für eine Gruppe
15	k)	ein 3-Phenylurazil I, wobei X ² Sauers einem Schwefelungsreagenz umsetzt, od	
20	1)	ein 3-Phenylurazil I, wobei R ⁵ Wasser halogeniert, oder	stoff bedeutet,
	m)	ein 3-Phenylurazil I, wobei W die Cya reduktiv in eine Verbindung I, wobei Formylgruppe steht, überführt, oder	
25			
	n)	ein Enamid VIII, gemäß Anspruch 11, m Phosgenierungs- oder Thiophosgenierun cyclisiert, oder	
30	0)	ein 3-Phenylurazil I, gemäß Anspruch Amino steht, nach dem Meerweinverfahr	l, in dem W für en alkyliert, oder
25	p)	ein 3-Phenylurazil I, gemäß Anspruch Brom, Jod oder O-SO ₂ CF ₃ steht unter M einem Olefin kuppelt.	l, in dem W für etall-Katalyse mit
35		Cinem Ofciti vabbara.	

Substituierte 3-Phenylurazile

Zusammenfassung

5 Substituierte 3-Phenylurazile/I

 $(x_1-x_4 = 0, S;$

w = geg. subst. -CH=0, -CH=S, -CH=NH, -CH(x3R6)(x4R7), H H : → H H H

 R^6 , $R^7 = C_1 - C_6 - Alkyl$, $C_3 - C_6 - Alkenyl$, $C_3 - C_6 - Alkinyl$, $C_1 - C_6 - Alkoxy - C_1 - C_6 - alkyl$ oder zusammen C-Kette;

10 R¹⁰ = H, OH, SH, Ether-, Thioethergruppe, geg. subst. $C_1-C_6-Alkyl$, $C_3-C_6-Alkenyl$, $C_3-C_6-Alkinyl$, $C_3-C_7-Cycloalkyl$, geg. subst. Amino, geg. subst. Phenyl;

 R^1 = Halogen, CN, NO₂, CF₃;

15

)

 $R^2 = H$, Halogen;

 $R^3 = \text{H, } C_1 - C_6 - \text{Alkyl, } C_3 - C_6 - \text{Alkenyl, } C_3 - C_6 - \text{Alkinyl, } C_3 - C_8 - \text{Cyclo-alkyl, } C_3 - C_8 - \text{Cyclo-alkyl, } C_1 - C_6 - \text{Cyanoalkyl, } C_1 - C_6 - \text{Halogen-alkyl, } C_1 - C_6 - \text{Alkoxy-} C_1 - C_6 - \text{alkyl, } C_1 - C_6 - \text{Alkanoyl, } C_1 - C_6 - \text{Alk-oxycarbonyl, } C_1 - C_6 - \text{Halogenalkylcarbonyl, } \text{geg. subst. Amino, geg. subst. } \text{Phenyl oder Phenyl-} C_1 - C_6 - \text{alkyl;}$

 R^4 , R^5 = H, CN, Halogen, geg. subst. C_1 - C_6 -Alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, geg. subst. Phenyl;

 R^5 = zusätzlich NO_2 , CHO, C_1 - C_6 -Alkylcarbonyl, C_1 - C_6 -Halogenalkylcarbonyl, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl, geg. subst. Amino oder

30 $R^{4+R^{5}} = geg.$ subst. Kohlenstoffkette;

ausgenommen R4 = CF3 und gleichzeitig R5 = H, wenn W =
-CH=CH-CO-R10 mit R10 = C1-C6-Alkoxy oder C3-C7-Cycloalkoxy;
sowie die Salze und Enolether von (I mit R3 = H.

5

Verwendung: Desiccation/Defoliation von Pflanzen; Insektizide;
Herbizide.
10

GEANDERTE ANSPRUCHE

[beim Internationalen Büro am 14. Januar 1993 (14.01.93) eingegangen; ursprünglicher Anspruch 11 geändert; übrige Ansprüche unverändert (1 Seite)]

11. Enaminamide der Formel VIII

in der die Variablen R¹, R², R³, R⁴, R⁵, X² und W die in Anspruch 1 gegebene Bedeutung haben, ausgenommen diejenigen Verbindungen VIII, bei denen R¹ für Halogen, Nitro oder Trifluormethyl, R³ für Wasserstoff, R⁴ für Trifluormethyl, R⁵ für Cyano, X² für Sauerstoff und W für -CH=N-R¹⁴ mit R¹⁴ = C_1 - C_6 -Alkoxy stehen.

15

10

5

20

25

30

)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/EP 92/02088

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int. Cl. 5 C07D239/54; C07D405/ C07C237/16; C07C251/ According t International Patent Classification (IPC) or to	10; C07D239/52; C07D239 38; C07C251/58; A01N43/ to both national classification and IPC	
B. FIELDS SEARCHED		
Minimum documentation searched (classification system follo	owed by classification symbols)	
Int. Cl. ⁵ CO7D; CO7C		
Documentation searched other than minimum documentation	to the extent that such documents are included in	the fields searched
	-	·
Electronic data base consulted during the international search ((name of data base and, where practicable, search	i terms used)
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVA	NT	
Category Citation of document, with indication, w	there appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim N .
X EP, A, O 408 382 (NISSAN) 16 January 1991 see page 88; claims)	1,4,12-18
A WO, A, 9 111 442 (UNIROYA 8 August 1991 see page 1 - page 18	AL) <u>.</u> :	1,3-7,12-18
EP, A, 0 397 052 (BIOTECH 14 November 1990 see page 3 - page 20; cla example 88; table 1		11
Further documents are listed in the continuation of B	lox C. See patent family annex.	
 Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not consto be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing document which may throw doubts on priority claim(s) or we cited to establish the publication date of another citation or special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or means "P" document published prior to the international filing date but late the priority date claimed 	ng date "X" document of particular relevance: the considered novel or cannot be consistent when the document is taken alor other other other other other other other document of particular relevance: the considered to involve an inventive combined with one or more other such being obvious to a person skilled in document member of the same pater	lication but cited to understand the invention cannot be idered to involve an inventive one claimed invention cannot be established invention cannot be established invention cannot be as the document is a document, such combination the art
Date of the actual completion of the international search 4 December 1992 (04.12.92)	Date of mailing f the international second	•
Name and mailing address of the ISA/	Authorized officer	
EUROPEAN PATENT OFFICE		
Faccinite N	Telephone No.	

ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO. 9202088 SA

64195

J

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report.

The members are as contained in the European Patent Office EDP file on
The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information. 04/12/92

Patent document cited in search report	Publication date		Patent family member(s)		Publication date	
EP-A-0408382	16-01-91	AU-B- AU-A- CA-A- US-A- US-A- US-A- JP-A-	627906 5884990 2021005 5084084 5127935 5154755 3204865	03-09 17-01 15-01 28-01 07-07 13-10 06-09	-91 -91 -92 -92 -92	
WO-A-9111442	08-08-91	US-A- AU-A- CN-A-	4979982 7238691 1054591	25-12 21-08 18-09	-91	
EP-A-0397052	14-11-90	JP-A- US-A-	3095150 5066657	19-04 19-11		

		•	Internationales Aktenzeichen	PCT/EP	92/02088
I. KLASS	IFIKATION DES AN	MELDUNGSGEGENSTANDS (bel !	mehreren Klassifikationssymbolen sind alle anzu-	ugeben) ⁶	
Nach der	r Internationaleo Paten 7. 5 CO7D239/ CO7C237/	ntklassifikation (IPC) oder nach der na /54; C07D405/1	ationalen Klassifikation und der IPC	CO7D239/ A01N43/5	
D. RECHI	erchierte sachgi	EBIETE			
		Recherch	hierter Mindestprüfstoff ?		
Klasstfika	ationssytem		Klassifikationssymbole		
Int.Kl	. 5	C07D ; C07C			
·		Rocherchierte nicht zum Mindestprüf unter die reches	lfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit élese rehierten Sachgebiete fallen ⁸		·
- neuc/					
III. EINSCI	HLAGIGE VEROFFEI Kennzeichnung der		ich unter Angabe der maßgeblichen Teile 12	Petr	Na 13
-		Agrangement I towns or many	to notes Auguse at mandesneuen vena	Bar. A	Anspruch Nr. 13
x .	16. Janu	408 382 (NISSAN) uar 1991 eite 88; Ansprüche		1,4,· 12-18	
A	8. Augus	111 442 (UNIROYAL) st 1991 eite 1 - Seite 18		1,3-7 12-18	
	14. Nove siehe Se	397 052 (BIOTECH TKYO ember 1990 eite 3 - Seite 20; An l 88; Tabelle 1		11	·
	,				
"A" Veröf defini "E" Sitere tional "L" Veröfi rweife fentitic mannts anders "O" Veröfi eine E bezieh "P" Veröfi tum, a	ffentlichung, die den all lert, aber nicht als bese is Dokument, das jedoc len Anmeidedatum vert ffentlichung, die geeigm eihaft erscheinen zu las chungsdatum einer and en Veröffentlichung bei en besonderen Grund au ffentlichung, die sich au Benutzung, eine Ausstel ht fentlichung, die vor den	egebenen Veröffentlichungen 10; illigemeinen Stand der Technik sonders bedeutsam anzusehen ist ch erst am oder nach dem interna- röffentlicht worden ist net ist, einen Prioritätsanspruch ssten, oder durch die das Veröf- teren im Recherchenbericht go- elegt werden soll oder die aus einem angegeben ist (wie ausgefuhrt) uuf eine mündliche Offenbarung, eilung oder andere Maßnahmen em internationalen Anmeldeda- ruchten Prioritätsdatum veröffent-	"T" Spätere Veröffentlichung, die nach 4 meldedatum oder dem Frioritätsdatur ist und mit der Anmeldung nicht koll Verständnis des der Erfindung zugru oder der ihr zugrundellegenden Theor "X" Veröffentlichung von besonderer Bode te Erfindung kann nicht als neu oder kelt beruhend betrachtet werden "Y" Veröffentlichung von besonderer Bede te Erfindung kann nicht als auf erfinruhend betrachtet werden, wenn die Veiner oder mehreren anderen Veröffen gorie in Verbindung gehracht wird une dien Fachmann nahellegend ist "A" Veröffentlichung, die Mitglied derselb	im veröffentlicht wo litidiert, sondern nur undellegenden Prinz prie angegeben ist leutung; die beanspi r auf erfinderischer seutung; die beanspi derischer Tätigkeit Veröffentlichung mi mtlichungen dieser nd diese Verbindung	orden ir zum zzips pruch- r Tatig- pruch- it bo- nit r Kate- ig für
. BESCHEI					
itum des Abs	od . DEZEMBE		Absendedatum des internationalen Rec		
				llensteten	

EUROPAISCHES PATENTAMT

FRANCOIS J.C.

ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR.

EP 9202088 SA 64195

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdolumente angegeben.
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am Diese Angaben diepen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

04/12/92

angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung	
EP-A-0408382	16-01-91	AU-B- AU-A- CA-A- US-A- US-A- US-A- JP-A-	627906 5884990 2021005 5084084 5127935 5154755 3204865	03-09-92 17-01-91 15-01-91 28-01-92 07-07-92 13-10-92 06-09-91	
√0-A-9111442	08-08-91	US-A- AU-A- CN-A-	4979982 7238691 1054591	25-12-90 21-08-91 18-09-91	
EP-A-0397052	14-11-90	JP-A- US-A-	3095150 5066657	19-04-91 19-11-91	